

NOUVEAUX DENDRIMÈRES À TERMINAISONS BISPHOSPHONIQUES ET DERIVES, LEUR PROCÉDÉ DE PRÉPARATION ET LEUR UTILISATION

5 Les dendrimères sont des macromolécules constituées de monomères qui s'associent selon un processus arborescent autour d'un cœur central plurifonctionnel.

Les dendrimères, appelées aussi « molécules cascade », sont des polymères fonctionnels hautement ramifiés de structure définie. Ces
10 macromolécules sont effectivement des polymères puisqu'elles sont basées sur l'association d'unités répétitives. Cependant, les dendrimères diffèrent fondamentalement des polymères classiques dans la mesure où ils ont des propriétés propres dues à leur construction en arborescence. Le poids moléculaire et la forme des dendrimères peuvent être précisément contrôlés et
15 toutes les fonctions sont situées à la terminaison des arborescences, formant une surface, ce qui les rend facilement accessibles.

Les dendrimères sont construits étape par étape, par la répétition d'une séquence de réaction permettant la multiplication de chaque unité répétitive et des fonctions terminales. Chaque séquence de réaction forme ce qui est appelé
20 une « nouvelle génération ». La construction arborescente s'effectue par la répétition d'une séquence de réaction qui permet l'obtention à la fin de chaque cycle réactionnel d'une nouvelle génération et d'un nombre croissant de branches identiques. Après quelques générations, le dendrimère prend généralement une forme globulaire hautement ramifiée et plurifonctionnalisée
25 grâce aux nombreuses fonctions terminales présentes en périphérie.

De tels polymères ont notamment été décrits par Launay et al., *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.*, 1994, 33, 15/16, 1589-1592, ou encore Launay et al., *Journal of Organometallic Chemistry*, 1997, 529, 51-58.

30 Le traitement des surfaces, par exemple pour leur protection met en œuvre le phénomène d'adhésion. Celui-ci nécessite souvent la présence de groupes donneurs et accepteurs de liaisons hydrogène, sur la surface et/ou

l'agent de protection. Il est donc désirable de mettre à disposition des agents présentant une forte potentialité de liaison hydrogène en tant qu'agent de traitement de surface.

5 Du fait de leur structure, les dendrimères présentent une forte densité de terminaisons et donc une forte densité fonctionnelle à leur périphérie. Il a donc été envisagé de préparer des dendrimères fonctionnels permettant la création de liaisons hydrogène dans le but de les utiliser en tant qu'agent de traitement de surface.

10 La fonction acide phosphonique ou ester méthylique correspondant, et à fortiori les fonctions bis correspondantes sont particulièrement propices à la formation de liaisons hydrogène. Il est donc souhaitable de préparer des dendrimères présentant des terminaisons à fonction acide bisphosphonique ou dérivés.

15 Des dendrimères à diverses fonctions phosphorées (phosphine, phosphinate, phosphate, phosphonate, phosphorane, spirophosphorane) ont notamment été décrits dans les articles cités ci-dessus ou la demande française FR 95 06 281.

20 Toutefois, aucun dendrimère présentant des terminaisons acide bisphosphonique libres, ou éventuellement sous forme de sels ou d'esters correspondants n'est décrit. Il a en effet été jusqu'à ce jour impossible de préparer de telles fonctionnalisations sur les dendrimères. Plus précisément, il avait été impossible de préparer des dendrimères présentant la fonction acide bisphosphonique. Ceci a maintenant été rendu possible à partir de l'ester
25 méthylique correspondant.

Les inventeurs ont maintenant découvert une réaction permettant d'accéder à ce type de fonctionnalisation terminale de type bisester ou acide bisphosphonique sur les dendrimères.

30 Selon un premier objet, la présente invention concerne donc des dendrimères présentant deux fonctions terminales $-PO(OX)_2$, où X représente

un radical -Alkyle ou -Aryle, ou -PO(OH)₂ ou les sels correspondants, à la terminaison de chaque arborescence.

Selon un second objet, la présente invention concerne également le procédé de préparation de tels dendrimères.

5

Selon un autre objet, la présente invention concerne également l'utilisation des dendrimères selon l'invention pour le traitement de surfaces..

La présente invention concerne donc des dendrimères de génération n
10 comprenant :

- un noyau central § de valence m ;
- éventuellement des chaînes de génération en arborescence autour du noyau ;
- une chaîne intermédiaire à l'extrémité de chaque chaîne de génération
15 éventuellement présente ou à l'extrémité de chaque liaison autour du noyau, le cas échéant ; et
- un groupe terminal à l'extrémité de chaque chaîne intermédiaire, caractérisés en ce que ledit groupe terminal est représenté par la formule:

20
$$-(A1)<[A2-P(=O)(OX)_2]_2 \quad (T)$$

où

- A1< représente le radical -CR< ou -Hétéroatome< ;
- chacun des A2, identiques ou différents représentent indépendamment une
liaison simple ou une chaîne hydrocarbonée de 1 à 6 chaînons, linéaire ou
25 ramifiée, chacun desdits chaînons pouvant éventuellement être choisi parmi un hétéroatome, de préférence l'azote, chaque chaînon pouvant être éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle, -Hal, -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -OAlkyle, -Aryle, -Aralkyle;

- 30 X représente un radical -Alkyle, -Aryle, -H, ou /M⁺ où M⁺ est un cation,
- m représente un entier supérieur ou égal à 1;
- n représente un entier compris entre 0 et 12 ;

< représente deux liaisons situées sur A1.

Le plus souvent, les dendrimères de l'invention comportent des chaînes intermédiaires terminées par un groupe terminal :

- 5 - à l'extrémité de chaque chaîne de génération éventuellement présente ;
 ou
- à l'extrémité de chaque liaison autour du noyau non reliée à une chaîne de génération.

10 Les dendrimères de l'invention comprennent ainsi, en général, m bras liés au noyau central §, chacun de ces bras étant :

- un bras de type (1), à savoir un bras constitué par une chaîne intermédiaire terminée par un groupe terminal de formule (T) ; ou
- 15 - un bras de type (2), à savoir un bras constitué par une ou plusieurs chaînes de génération comportant à ses extrémités une chaîne intermédiaire terminée par un groupe terminal de formule (T).

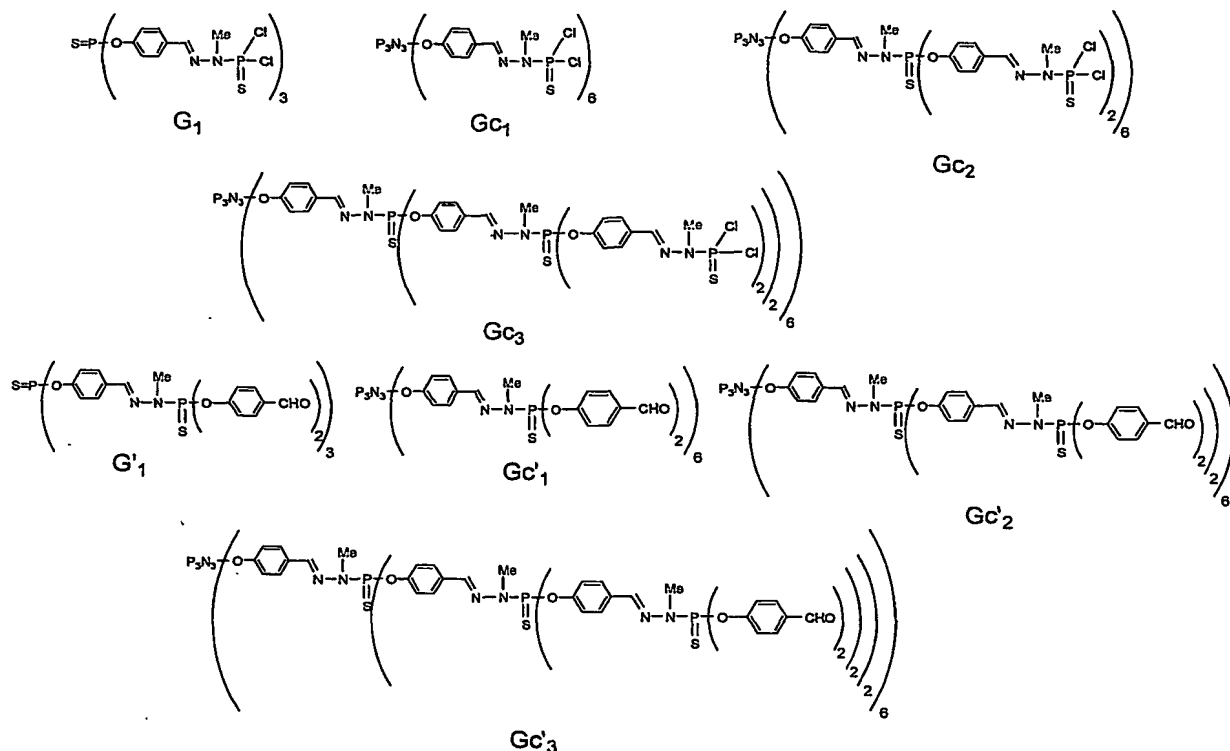
Selon un mode de réalisation particulier, les dendrimères comportent uniquement des bras de type (1) liés au noyau central §.

20 Selon un autre mode de réalisation, les dendrimères ne comportent que des bras de type (2) liés au noyau central §.

De préférence, les dendrimères selon l'invention correspondent aux dendrimères commerciaux auxquels a été greffé le groupe terminal
25 -(A1)<[A2-P(=O)(OX)₂]₂ sur leur surface.

Selon l'invention, lesdits dendrimères commerciaux sont notamment choisis parmi les dendrimères de type DAB-AM, PAMAM (Starbust® notamment) présentant des fonctions terminales -NH₂, -OH ou -COOH, de type PMMH, tels que cyclotriphosphazène- ou thiophosphoryl-PMMH, ou encore
30 parmi les dendrimères phosphorés tels que :

5



ainsi que les générations ultérieures.

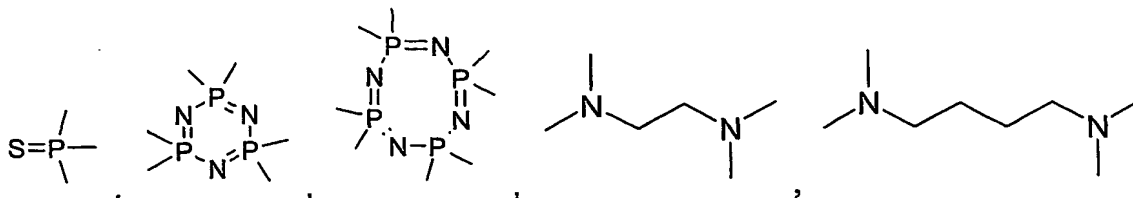
Tous ces dendrimères sont commercialisés par Aldrich.

- 5 De préférence, A1 représente le radical $-\text{CH}<$ ou $-\text{N}<$.
 De préférence, les groupes $-\text{P}(=\text{O})(\text{OX})_2$ sont en position gem.
 De préférence, X représente un radical $-\text{Alkyle}$, tel que $-\text{Méthyle}$.
 De préférence, A2 représente $-\text{Me}-$.
 Le noyau central § est constitué d'au moins un atome de valence m.
- 10 Le noyau central § peut être choisi parmi tout atome ou radical présentant une valence m supérieure ou égale à 1. De préférence, § contient au moins un hétéroatome.
- M^+ est un cation d'un atome, par exemple un atome de métal, ou un cation dérivé de tout radical susceptible d'être stable sous forme de cation. Ledit
- 15 cation peut être notamment choisi parmi les sels de base azotée, notamment les sels d'ammonium, seuls ou en mélange, notamment avec les tensio-actifs cationiques.
- De préférence, M^+ représente un cation d'élément du groupe IA, IIA, IIB ou IIIA de la classification périodique ; de préférence, M est choisi parmi les

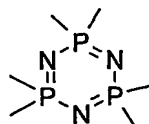
atomes de sodium, potassium, calcium, baryum, zinc, magnésium, lithium et aluminium, encore plus préférentiellement le sodium, le lithium et le potassium.

Selon un autre aspect préféré, M^+ représente le cation d'une base azotée, tel que $HNEt_3^+$.

5 De préférence, le noyau § est choisi parmi les groupes suivants :



De préférence, le noyau central § est de formule :



10

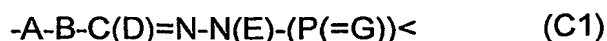
m représente un entier compris entre 1 et 8 ; encore plus préférentiellement compris entre 3 et 8, plus particulièrement 3, 4 ou 6 ;

n représente le nombre de générations du dendrimère ; il représente un
15 entier compris entre 0 et 12 ; de préférence compris entre 0 et 3 ;

Les chaînes de génération sont choisies parmi toute chaîne hydrocarbonée de 1 à 12 chaînons, linéaire ou ramifiée, contenant éventuellement une ou plusieurs double ou triple liaison, chacun desdits
20 chaînons pouvant éventuellement être choisi parmi un hétéroatome, un groupe Aryle, Hétéroaryle, $>C=O$, $>C=NR$, chaque chaînon pouvant être éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle, -Hal, $-NO_2$, $-NRR'$, $-CN$, $-CF_3$, $-OH$, $-OAlkyle$, -Aryle, -Aralkyle.
où

25 R et R', identiques ou différents, représentent indépendamment un atome d'hydrogène ou un radical -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ;

De préférence, les chaînes de génération, identiques ou différentes, sont représentées par la formule :



où :

- 5 A représente un atome d'oxygène, soufre, phosphore ou un radical -NR- ;
- B représente un radical -Aryle-, -Hétéroaryle-, -Alkyle-, chacun pouvant être éventuellement substitué par un atome d'Halogène ou un radical -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ;
- 10 C représente l'atome de carbone,
- D et E, identiques ou différents, représentent indépendamment un atome d'hydrogène, un radical -Alkyle, -OAlkyle, -Aryle, -Aralkyle, chacun pouvant être éventuellement substitué par un atome d'Halogène ou un radical -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ;
- 15 G représente un atome de soufre, oxygène, azote, Soufre, Sélénium, Tellure ou un radical =NR ;
- N représente l'atome d'azote ;
- P représente l'atome de phosphore.
- 20 De préférence, dans la formule générale (C1) ci-dessus, A représente un atome d'oxygène.
- De préférence, dans la formule générale (C1) ci-dessus, B représente un noyau phényle, éventuellement substitué par un atome d'halogène ou un radical -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ; encore plus
- 25 préférentiellement, B représente un noyau phényle non substitué.
- De préférence, dans la formule générale (C1) citée ci-dessus, D représente un atome d'hydrogène.
- De préférence, dans la formule générale (C1) citée ci-dessus, E représente un radical -Alkyle.
- 30 De préférence, dans la formule générale (C1) ci-dessus, G représente un atome de soufre.

Selon un autre aspect préféré, les chaînes de génération sont représentées par la formule :



où

- 5 A' et B' représentent indépendamment un radical -Alkyle, -Alkényle, -Alkynyle, chacun éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle, -Hal, -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -OAlkyle, -Aryle, -Aralkyle ;

R, R' sont définis comme précédemment.

- 10 De préférence, A' représente -Alkyle-, encore plus préférentiellement -Ethyle. De préférence, B' représente -Alkyle-, encore plus préférentiellement -Ethyle.

De préférence, R représente un atome d'hydrogène.

- 15 Selon un autre aspect préféré, les chaînes de génération sont représentées par la formule :



où

- 20 A'' représente un radical -Alkyle, -Alkényle, -Alkynyle, chacun éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle, -Hal, -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -OAlkyle, -Aryle, -Aralkyle, où RR' sont définis comme précédemment.

De préférence, A'' représente -Alkyle-, encore plus préférentiellement -Propyle-.

25

- Selon un autre aspect préféré, les dendrimères selon l'invention de génération 1 ne comprennent pas de chaîne de génération. Notamment, dans le cas où la chaîne de génération est représentée par les formules (C1') ou (C1''), les dendrimères correspondants de génération 1 ne comprennent pas de
- 30 chaîne de génération.

Les chaînes intermédiaires sont choisies parmi toute chaîne hydrocarbonée de 1 à 12 chaînons, linéaire ou ramifiée, contenant éventuellement une ou plusieurs double ou triple liaison, chacun desdits chaînons pouvant éventuellement être choisi parmi un hétéroatome, un groupe
5 Aryle, Hétéroaryle, $>C=O$, $>C=NR$, chaque chaînon pouvant être éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle, -Hal, $-NO_2$, $-NRR'$, $-CN$, $-CF_3$, $-OH$, $-OAlkyle$, -Aryle, -Aralkyle, où RR' sont définis comme précédemment.

De préférence, les chaînes intermédiaires présentent une simple liaison à
10 leur extrémité.

De préférence, les chaînes intermédiaires, identiques ou différentes, sont représentées par la formule :



15 où

J représente un atome d'oxygène, soufre, ou un radical $-NR-$;

K représente un radical -Aryle-, -Hétéroaryle-, -Alkyle-, chacun pouvant être éventuellement substitué par un atome d'Halogène ou un radical $-NO_2$, $-NRR'$, $-CN$, $-CF_3$, $-OH$, -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ;

20 L représente une chaîne hydrocarbonée de 1 à 6 chaînons, linéaire ou ramifiée, contenant éventuellement une ou plusieurs double ou triple liaison, chacun desdits chaînons pouvant éventuellement être un hétéroatome, chaque chaînon pouvant être éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle, -Hal, $-NO_2$, $-NRR'$, $-CN$, $-CF_3$, $-OH$, $-OAlkyle$, -Aryle,
25 -Aralkyle,
où RR' sont définis comme précédemment.

De préférence, dans la formule (C2) ci-dessus, J représente un atome d'oxygène.

30 De préférence, dans la formule (C2) ci-dessus, K représente un noyau phényle, éventuellement substitué ; encore plus préférentiellement, K représente un noyau phényle non substitué.

De préférence, dans la formule (C2) ci-dessus, L représente un radical $-(\text{Alk})_a-$, ou L représente le radical $-\text{C}(\text{D})=\text{N}-\text{N}(\text{E})-(\text{Alk})_a-$, où C représente un atome de carbone,

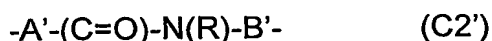
5 D et E, identiques ou différents, représentent indépendamment un atome d'hydrogène, un radical -Alkyle, -OAlkyle, -Aryle, -Aralkyle, chacun pouvant être éventuellement substitué par un atome d'Halogène ou un radical $-\text{NO}_2$, $-\text{NRR}'$, $-\text{CN}$, $-\text{CF}_3$, $-\text{OH}$, -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ;

a représente 0 ou 1 ;

R, R' sont définis comme précédemment.

10

Selon un autre aspect préféré, les chaînes intermédiaires sont représentées par la formule



où A', B', R, R' sont définis comme précédemment.

15 De préférence, A' représente -Alkyle- ; encore plus préférentiellement -Ethyle-.

De préférence, B' représente -Alkyle- ; encore plus préférentiellement -Ethyle-.

De préférence, R représente un atome d'hydrogène.

20

Selon un autre aspect préféré, les chaînes intermédiaires sont représentées par la formule



où

25 A'' est défini comme précédemment.

De préférence, A'' représente un radical -Alkyle- ; encore plus préférentiellement -Propyle-.

De préférence, les chaînes de génération sont identiques.

30 De préférence, dans les formules (C1) et (C2) citées ci-dessus, J et K sont respectivement égaux à A, B.

§, A", N, P, X, A2, m, n sont définis comme précédemment et $\{ \}^n$ désigne la structure en arborescence des chaînes de génération n dudit dendrimère.

Selon la présente invention, le radical -Alk, -Alkyle ou -Alkyle- représente
5 un radical alkyle, c'est-à-dire un radical hydrocarboné et saturé, en chaîne droite ou ramifiée, de 1 à 20 atomes de carbone, de préférence de 1 à 5 atomes de carbone.

On peut notamment citer, lorsqu'ils sont linéaires, les radicaux méthyle, éthyle, propyle, butyle, pentyle, hexyle, octyle, nonyle, décyle, dodécyle,
10 hexadécyle, et octadécyle.

On peut notamment citer, lorsqu'ils sont ramifiés ou substitués par un ou plusieurs radical alkyle, les radicaux isopropyle, tert-butyl, 2-éthylhexyle, 2-méthylbutyle, 2-méthylpentyle, 1-méthylpentyle et 3-méthylheptyle.

15 -Alkényle ou -Alkényle- désigne un groupe hydrocarboné aliphatique qui contient au moins une double liaison carbone-carbone et qui peut être linéaire ou ramifié ayant environ 2 à environ 15 atomes de carbone dans la chaîne. Des groupes alcényle préférés ont 2 à environ 12 atomes de carbone dans la chaîne ; et plus encore de préférence environ 2 à environ 4 atomes de carbone
20 dans la chaîne. Ramifié signifie qu'un ou plusieurs groupes alkyle inférieurs, tels que le méthyle, l'éthyle ou le propyle, sont liés à une chaîne alkényle linéaire. Des exemples types de groupes alcényle comprennent l'éthényle, le propényle, le *n*-butényle, l'*i*-butényle, le 3-méthylbut-2-ényle, le *n*-pentényle, l'heptényle, l'octényle, le cyclohexylbutényle et le décényle.

25 -Alkynyle ou -Alkynyle- désigne un groupe hydrocarboné aliphatique qui contient au moins une triple liaison carbone-carbone et qui peut être linéaire ou ramifié ayant 2 à environ 15 atomes de carbone dans la chaîne. Des groupes alcynyle préférés ont 2 à environ 12 atomes de carbone dans la chaîne ; et plus encore de préférence environ 2 à environ 4 atomes de carbone dans la chaîne.
30 Ramifié signifie qu'un ou plusieurs groupes alkyle inférieurs, tels que le méthyle, l'éthyle ou le propyle, sont liés à une chaîne alcynyle linéaire. Des exemples types de groupes alcynyle comprennent l'éthynyle, le propynyle, le *n*-

butynyle, le 2-butynyle, le 3-méthylbutynyle, le *n*-pentynyle, l'heptynyle, l'octynyle et le décynyle.

Parmi les atomes d'Halogène (Hal), on cite plus particulièrement les
5 atomes de fluor, de chlore, de brome et d'iode, de préférence le fluor.

Le radical -Aryle ou -Aryle- représente un radical Aryle, c'est-à-dire un système aromatique hydrocarboné, mono ou bicyclique de 6 à 10 atomes de carbone.

Parmi les radicaux Aryle, on peut notamment citer le radical phényle ou
10 naphthyle.

Parmi les radicaux -Aralkyle (-AlkyleAryle), on peut notamment citer le radical benzyle ou phénétyle.

Le terme « Hétéroatome » désigne l'atome d'azote, d'oxygène, de phosphore, de silicium ou de soufre.

15 -Hétéroaryle ou -Hétéroaryle- désigne un radical Hétéroaryle, c'est-à-dire un système aromatique comprenant un ou plusieurs hétéroatomes choisis parmi l'azote, l'oxygène ou le soufre, mono ou bicyclique, de 5 à 10 atomes de carbone. Parmi les radicaux Hétéroaryles, on pourra citer le pyrazinyle, le thiényne, l'oxazolyle, le furazanyle, le pyrrolyle, le 1,2,4-thiadiazolyle, le
20 naphthyridinyle, le pyridazinyle, le quinoxalinyle, le phtalazinyle, l'imidazo[1,2-a]pyridine, l'imidazo[2,1-b]thiazolyle, le cinnolinyne, le triazinyle, le benzofurazanyle, l'azaindolyle, le benzimidazolyle, le benzothiényne, le thiénopyridyle, le thiénopyrimidinyle, le pyrrolopyridyle, l'imidazopyridyle, le benzoazaindole, le 1,2,4-triazinyle, le benzothiazolyle, le furanyle, l'imidazolyle,
25 l'indolyle, le triazolyle, le tétrazolyle, l'indolizinyle, l'isoxazolyle, l'isoquinolinyle, l'isothiazolyle, l'oxadiazolyle, le pyrazinyle, le pyridazinyle, le pyrazolyle, le pyridyle, le pyrimidinyle, le purinyle, le quinazolinyle, le quinolinyle, l'isoquinolyle, le 1,3,4-thiadiazolyle, le thiazolyle, le triazinyle, l'isothiazolyle, le carbazolyle, ainsi que les groupes correspondants issus de leur fusion ou de la
30 fusion avec le noyau phényle. Les groupes Hétéroaryle préférés comprennent le thiényne, le pyrrolyle, le quinoxalinyle, le furanyle, l'imidazolyle, l'indolyle, l'isoxazolyle, l'isothiazolyle, le pyrazinyle, le pyridazinyle, le pyrazolyle, le

pyridyle, le pyrimidinyle, le quinazolinyle, le quinolinyle, le thiazolyle, le carbazolyle, le thiadiazolyle, et les groupes issus de la fusion avec un noyau phényle, et plus particulièrement le quinolynyle, le carbazolyle, le thiadiazolyle.

5 Selon l'invention, on entend par « dendrimère correspondant » le dendrimère de même génération possédant les mêmes noyaux, chaînes de génération, chaînes intermédiaires et des groupes terminaux distincts.

Les sels des composés selon l'invention font référence aux sels d'addition des composés de la présente invention. Ces sels peuvent être préparés *in situ* pendant l'isolement final et la purification des composés. Les sels d'addition
10 peuvent être préparés en faisant réagir séparément le composé purifié sous sa forme acide avec une base organique ou inorganique et en isolant le sel ainsi formé. Les sels d'addition comprennent les sels aminés et métalliques. Les sels métalliques adaptés comprennent les sels de sodium, potassium, calcium, baryum, zinc, magnésium et aluminium. Les sels de sodium et de potassium
15 sont préférés. Les sels d'addition inorganiques de base adaptés sont préparés à partir de bases métalliques qui comprennent hydruure de sodium, hydroxyde de sodium, hydroxyde de potassium, hydroxyde de calcium, hydroxyde d'aluminium, hydroxyde de lithium, hydroxyde de magnésium, hydroxyde de zinc.

20

Selon un autre objet, la présente invention concerne également le procédé de préparation des dendrimères cités ci-dessus.

Les composés de l'invention peuvent être préparés par application ou adaptation de toute méthode connue en soi de et/ou à la portée de l'homme du
25 métier permettant le greffage de fonctions $-PO_3X_2$, particulièrement $-(A1)<[A2-P(=O)(OX)_2]_2$, notamment celles décrites par Larock dans *Comprehensive Organic Transformations*, VCH Pub., 1989, ou par application ou adaptation des procédés décrits dans les exemples qui suivent.

Dans les réactions décrites ci-après, il peut être nécessaire de protéger
30 les groupes fonctionnels réactifs, par exemples les groupes hydroxy, amino, imino, thio, carboxy, lorsqu'ils sont souhaités dans le produit final, pour éviter leur participation indésirable dans les réactions. Les groupes de protection

traditionnels peuvent être utilisés conformément à la pratique standard, pour des exemples voir T.W. Green et P.G.M. Wuts dans *Protective Groups in Organic Chemistry*, John Wiley and Sons, 1991 ; J.F.W. McOmie in *Protective Groups in Organic Chemistry*, Plenum Press, 1973.

5

Selon l'invention, le procédé de préparation d'un dendrimère selon l'invention comprenant le groupe terminal $-A_1<[A_2-P(=O)(OX)_2]_2$ comprend :

(i) la réaction du dendrimère correspondant présentant une fonction terminale $-CHO$, $-CH=NR$, $-NH_2$ ou $-P(=G)Cl_2$

10 avec un composé correspondant présentant une ou deux fonctionnalités $-PO_3X_2$;

(ii) suivie éventuellement, lorsque X représente H ou M, de l'étape consistant à transformer le dendrimère obtenu en (i) présentant une terminaison $-PO_3Me_2$ en le dendrimère correspondant présentant une terminaison

15 $-A_1<[A_2-P(=O)(OH)_2]_2$,

(iii) suivie éventuellement, lorsque X représente M, de l'étape consistant à transformer le dendrimère obtenu en (ii) présentant une terminaison $-A_1<[A_2-P(=O)(OH)_2]_2$ en le sel du dendrimère correspondant présentant une terminaison $-A_1<[A_2-P(=O)(OM)_2]_2$.

20

Les dendrimères correspondants de départ sont disponibles commercialement (Aldrich) ou peuvent être préparés selon des méthodes connues en soi.

25

Plus précisément, selon l'invention, l'étape (i) peut être opérée selon les alternatives suivantes :

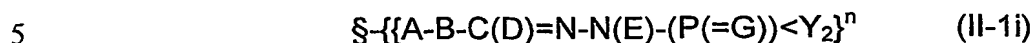
Selon une première alternative, lorsque le dendrimère selon l'invention est représenté par la formule (I-1i)

30



dans laquelle §, A, B, C, D, E, G, N, P, J, K, A2, Alk, X, a, m, n, < sont définis comme précédemment,

l'étape (i) comprend la réaction sur le dendrimère correspondant de même génération n de formule



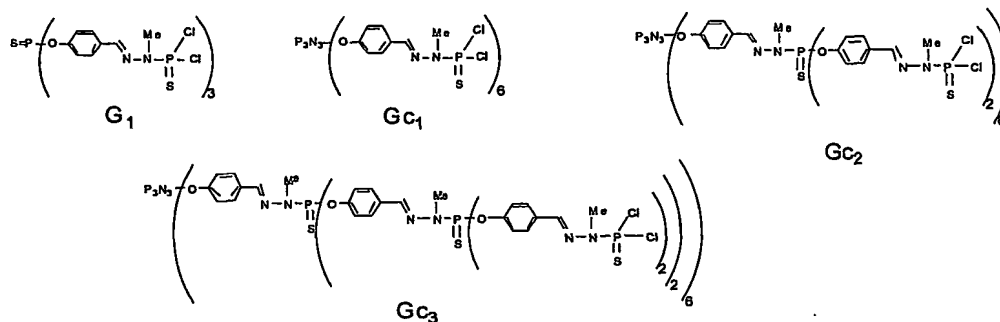
où Y représente -Cl ;

d'un composé de formule $H-J-K-(Alk)_a-N<[A2-P(=O)(OX)_2]_2$ (III)

Cette réaction est effectuée sous agitation, en solution dans un solvant polaire, aprotique, tel que le THF, l'acétonitrile, le chloroforme, le dichlorométhane, le DMF ou l'acétone, de préférence le THF, en présence d'une base organique ou inorganique, telle que le carbonate de césium, à température comprise entre -80°C et 100°C, de préférence à température ambiante.

De préférence, dans la formule (II-1i), G représente S.

De préférence, les dendrimères de formule (II-1i) sont choisis parmi : $SPCl_3$, $P_3N_3Cl_6$,

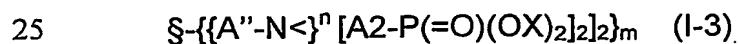


20

Selon une seconde alternative, lorsque le dendrimère selon l'invention est représenté par la formule (I-2) ou (I-3) :

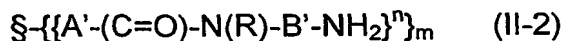


ou

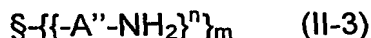


25

dans lesquelles §, A', A'', B', B'', C, N, P, A2, X, m, n, < sont définis comme précédemment, l'étape (i) comprend la réaction sur le dendrimère correspondant de même génération n de formule



5 ou



d'un composé de formule $H-P(=O)(OX)_2$ (IV) ,

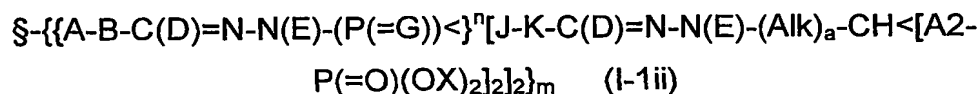
en présence d'un composé de formule $H-A2-(C=O)H$ (V) correspondant.

10 Cette réaction est effectuée sous agitation, éventuellement dilué en solution aqueuse, à température comprise entre $-5^\circ C$ et la température de reflux du mélange.

Les composés de formule (IV) et (V) sont disponibles commercialement (Aldrich) ou peuvent être préparés selon des méthodes connues en soi.

Les dendrimères de formule (II-2) et (II-3) sont disponibles commercialement (Aldrich). Ils sont de préférence de type DAB ou PAMAM mentionnés plus haut.

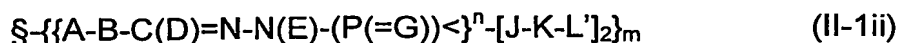
20 Selon une troisième alternative, lorsque le dendrimère selon l'invention est représenté par la formule (I-1ii)



dans laquelle :

25 §, A, B, C, D, E, G, N, P, J, K, L, X, A2, m, n, a sont définis comme précédemment,

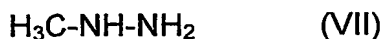
l'étape (i) comprend la réaction sur le dendrimère correspondant de formule



30 où L' représente un radical -CHO ;

d'un composé de formule $(Alk')_a-CH-[A2-P(=O)(OX)_2]$ (VI)

où Alk ' correspondant à Alk défini précédemment dans la formule (I-1ii) représente un radical Alkényle en présence d'un composé de formule



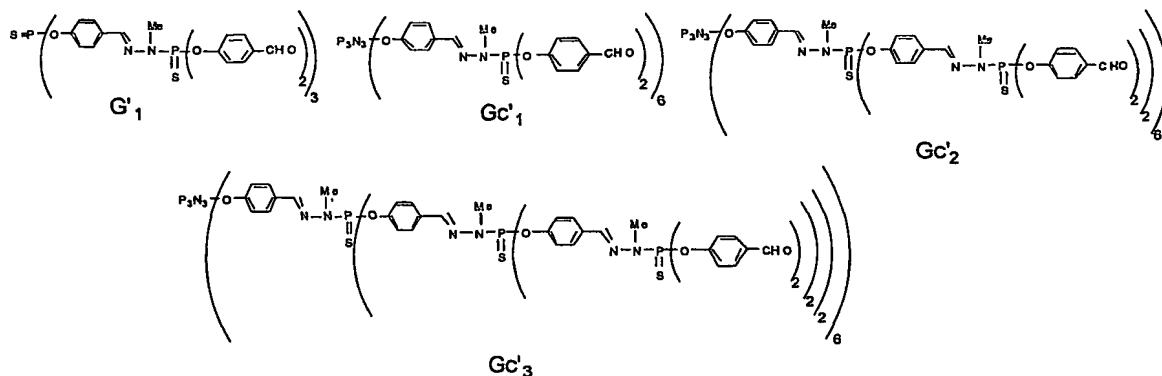
- 5 Cette réaction peut être effectuée par application ou adaptation de la méthode décrite dans J. Org. Chem., 1977, 62, 4834.

De préférence, on opère en milieu solvant aprotique, polaire tel que le THF, le chloroforme, le dichlorométhane, ou l'acétonitrile, de préférence
10 CH_2Cl_2 , par ajout simultané du (VI) et (VII) au dendrimère à une température comprise entre -80°C et 50°C , de préférence environ 0°C .

Les composés de formule (VI) et (VII) sont disponibles commercialement ou peuvent être préparés selon des méthodes connues en soi.

- 15 De préférence, les dendrimères de formule (II-1ii) sont choisis parmi :

SPCl_3 , $\text{P}_3\text{N}_3\text{Cl}_6$,



- Pour obtenir un composé d'un dendrimère selon l'invention où $\text{X}=\text{H}$ ou M ,
20 l'étape (i) est effectuée de préférence avec un réactif de formule (III), (IV) ou (VI) où $\text{X}=\text{Me}$. On effectue ensuite l'étape (ii) à partir du composé de formule (I-1i), (I-2), (I-3), (I-1ii) obtenu en (i) où $\text{X}=\text{Me}$.

De préférence, l'étape (ii) est effectuée :

- par action d'halogénure de triméthylsilane, de préférence le bromure de
25 triméthylsilane (Me_3SiBr), dans un solvant organique aprotique, polaire, tel que

l'acétonitrile, le chloroforme, ou le dichlorométhane de préférence l'acétonitrile. De préférence, on opère par ajout lent d'halogénure de triméthylsilane, en maintenant le mélange réactionnel à température comprise entre -80°C et 50°C, de préférence, à environ 0°C.

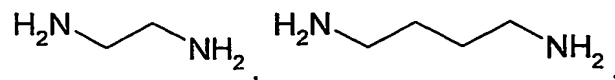
- 5 - suivie de l'action de MeOH anhydre, ajouté au mélange réactionnel.

Dans l'étape (iii), les sels d'acides des composés selon l'invention peuvent être obtenus à partir des composés selon l'invention présentant un groupe terminal dans lequel X représente un atome d'hydrogène, par l'application ou
10 l'adaptation de procédés connus, par addition d'une base. De préférence, on opère en solution, sous agitation, dans un solvant convenable, protique ou aprotique, polaire, tel que le THF, le chloroforme le dichlorométhane, le DMF, l'acétonitrile, les alcools, l'eau, de préférence l'eau, en présence d'une base organique ou inorganique, telle que l'hydroxyde de sodium, de lithium ou de
15 potassium, selon le sel désiré.

Lorsqu'on utilise des dendrimères de départ présentant des groupes terminaux différents des fonctions terminales décrites plus haut pour les dendrimères de formule (II-1i), (II-1ii), (II-2) ou (II-3), le procédé selon l'invention
20 comprend l'étape préliminaire supplémentaire permettant de transformer lesdits groupes en lesdites fonctions requises. Par exemple, dans le cas de dendrimères présentant des groupes terminaux de type acide carboxylique ou hydroxyle, il suffit d'effectuer toute réaction permettant de convertir lesdits groupes de type acide carboxylique ou hydroxyle en les fonctions de type -NH₂,
25 -CHO, -CH=NR ou -PSCl₂ correspondantes aux dendrimères de formule (II-1i), (II-1ii), (II-2) ou (II-3). De telles réactions sont connues de l'homme du métier et/ou peuvent être effectuées par application ou adaptation de celles discutées par Larock et al (*supra*).

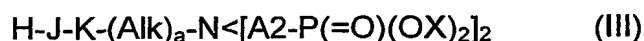
30 Pour obtenir un dendrimère selon l'invention de génération 0, les réactions ci-dessus peuvent être effectuée de la même façon en opérant à partir du noyau, présentant la fonctionnalité requise. Par exemple, les réactions de

génération peuvent être effectuées en opérant à partir d'un noyau PSCl_3 , $\text{P}_3\text{N}_3\text{Cl}_6$, $\text{P}_4\text{N}_4\text{Cl}_8$, ou



5 Les composés de formule (III) sont nouveaux et font donc également partie de la présente invention.

La présente invention concerne donc également les composés de formule (III) :



10

dans laquelle

X représente H, un radical -Alkyle, -Aryle ou M^+ où M^+ représente un cation ;

15

J représente un atome d'oxygène, soufre, ou un radical -NR- ;

K représente un radical -Aryle-, -Hétéroaryle-, -Alkyle-, chacun pouvant être éventuellement substitué par un atome d'Halogène ou un radical - NO_2 -, -NRR', -CN, - CF_3 -, -OH-, -Alkyle-, -Aryle-, -Aralkyle ;

20

chacun des A2, identiques ou différents représentent indépendamment une liaison simple ou une chaîne hydrocarbonée de 1 à 6 chaînons, linéaire ou ramifiée, chacun desdits chaînons pouvant éventuellement être choisi parmi un hétéroatome, de préférence l'azote, chaque chaînon pouvant être éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle-, -Hal-, - NO_2 -, -NRR', -CN, - CF_3 -, -OH-, -OAlkyle-, -Aryle-, -Aralkyle ;

25

-Alk- représente un radical alkyle ;

a représente 0 ou 1.

De préférence, dans la formule (III) ci-dessus, J représente un atome d'oxygène.

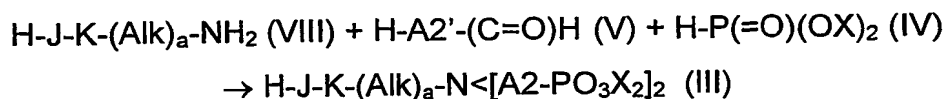
De préférence, dans la formule (III) ci-dessus, K représente un noyau phényle, éventuellement substitué ; encore plus préférentiellement, K représente un noyau phényle non substitué.

De préférence, dans la formule (III) ci-dessus, -Alk- représente un radical
5 -Ethyle-.

De préférence, dans la formule (III) ci-dessus, A2 représente un radical -Alkyle-, encore plus préférentiellement, -Méthyle-.

De préférence, dans la formule (III) ci-dessus, X représente -H ou -Me.

Les composés de formule (III) peuvent être obtenus à partir d'un composé
10 de formule (VIII) de la façon suivante :



où, dans la formule (V), -A2'- est un radical correspondant à A2.

15

Cette réaction est effectuée par application ou adaptation de méthode connue en soi, notamment décrite dans I. Linzaga et al., Tetrahedron 2002, 58, 8973-8978. On opère notamment par ajout lent, des composés (VIII) et (IV), puis du composé (V), éventuellement dilué en solution aqueuse, de préférence
20 à température comprise entre -5 et 25°C, de préférence à environ 0°C. Puis on laisse le mélange réactionnel s'ajuster à la température ambiante, puis éventuellement réagir sous reflux.

Dans la description du procédé ci-dessus, deux groupes sont dits
25 « correspondants » lorsque ils sont respectivement inclus dans un produit de départ et d'arrivée, et leur structure est identique et peut se déduire l'une de l'autre.

Eventuellement, ledit procédé peut également comprendre l'étape
30 consistant à isoler le produit obtenu à l'issue des étapes (i), (ii), et/ou (iii).

Le composé ainsi préparé peut être récupéré à partir du mélange de la réaction par les moyens traditionnels. Par exemple, les composés peuvent être récupérés en distillant le solvant du mélange de la réaction ou si nécessaire après distillation du solvant du mélange de la solution, en versant le reste dans
5 de l'eau suivi par une extraction avec un solvant organique immiscible dans l'eau, et en distillant le solvant de l'extrait. En outre, le produit peut, si on le souhaite, être encore purifié par diverses techniques, telles que la recristallisation, la reprécipitation ou les diverses techniques de chromatographie, notamment la chromatographie sur colonne ou la
10 chromatographie en couche mince préparative.

Il sera apprécié que les composés utiles selon la présente invention puissent contenir des centres asymétriques. Ces centres asymétriques peuvent être indépendamment en configuration R ou S. Il apparaîtra à l'homme du
15 métier que certains composés utiles selon l'invention peuvent également présenter une isomérisie géométrique. On doit comprendre que la présente invention comprend des isomères géométriques individuels et des stéréoisomères et des mélanges de ceux-ci, incluant des mélanges racémiques, de composés de formule (I) ci-dessus. Ces isomères peuvent être
20 séparés de leurs mélanges, par l'application ou l'adaptation de procédés connus, par exemple des techniques de chromatographie ou des techniques de recristallisation, ou ils sont préparés séparément à partir des isomères appropriés de leurs intermédiaires.

Aux fins de ce texte, il est entendu que les formes tautomériques sont
25 comprises dans la citation d'un groupe donné, par exemple thio/mercapto ou oxo/hydroxy.

Les composés utiles selon la présente invention peuvent être facilement préparés, ou formés pendant le processus de l'invention, sous forme de solvates (par exemple hydrates). Les hydrates des composés utiles selon la
30 présente invention peuvent être facilement préparés par la recristallisation dans un mélange de solvant aqueux/organique, en utilisant des solvants organiques tels que dioxane, tétrahydrofurane ou méthanol.

Les produits de base ou les intermédiaires peuvent être préparés par l'application ou l'adaptation de procédés connus, par exemple des procédés tels que décrits dans les Exemples de Référence ou leurs équivalents chimiques évidents.

5

Les inventeurs ont découvert que les dendrimères selon l'invention présentent des propriétés particulièrement avantageuses permettant le traitement de surface, notamment les surfaces métalliques ou à base de silicium, ou à base d'oxydes, tels que les oxydes de titane, de zirconium, etc....

10 Ils peuvent notamment être utilisés à titre d'additif dans toute composition destinée au contact ou au traitement desdites surfaces. Ils peuvent notamment être utilisés à titre d'agent anti-corrosion, agent de lubrification, agent anti-tartre, ou encore comme agent retardateur de feu, notamment pour les polymères plastiques.

15

EXEMPLES

Généralités

20 Les réactions ont été réalisées sous atmosphère d'argon sec (argon U, Air Liquide). Les solvants suivants ont été séchés et distillés sous argon immédiatement avant usage selon les techniques décrites dans la littérature¹ : tétrahydrofurane, dichlorométhane, acétonitrile, pentane, toluène, éther diéthylique, chloroforme, triéthylamine, pyridine.

25 Les chromatographies sur couche mince ont été réalisées sur des plaques d'aluminium enduites de silice de type Merck Kieselgel 60F₂₅₄.

Les spectres de RMN ont été enregistrés sur des appareils Brüker (AC200, AM250, DPX 300). Les déplacements chimiques sont exprimés en parties par million (ppm) par rapport à l'acide phosphorique à 85 % dans l'eau pour la RMN ³¹P et par rapport au tétraméthylsilane pour la RMN ¹H et ¹³C. Les

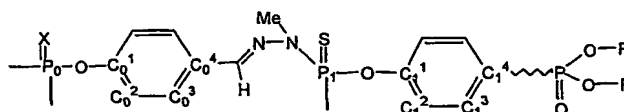
30

¹ D. D. Perrin; W. L. F. Armarego *Purification of Laboratory Chemicals, Third Edition*; Press, P., Ed.: Oxford, 1988.

abréviations suivantes ont été utilisées pour exprimer la multiplicité des signaux: s (singulet), d (doublet), dl (doublet large), dd (doublet dédoublé), syst.AB (système AB), t (triplet), td (triplet dédoublé), q (quadruplet), hept (heptuplet), m (multiplet non résolu).

- 5 La spectroscopie vibrationnelle dans l'infrarouge a été réalisée sur un spectromètre Perkin Elmer FT 1725x. La spectroscopie UV-visible a été réalisée sur un appareil HP 4852A. Les mesures thermogravimétriques ont été réalisées sur un appareil Netzch DSC 204 ou Setaram TGA 92-16.18.

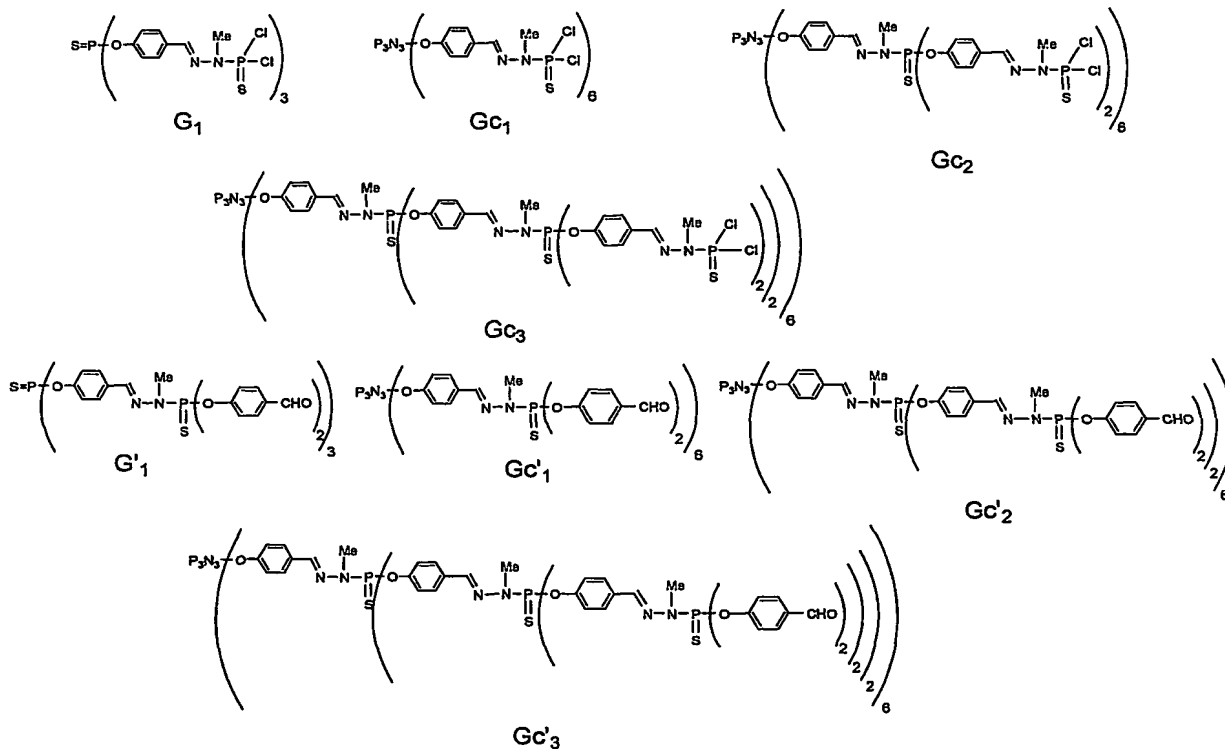
10 Numérotation utilisée pour l'attribution en RMN :



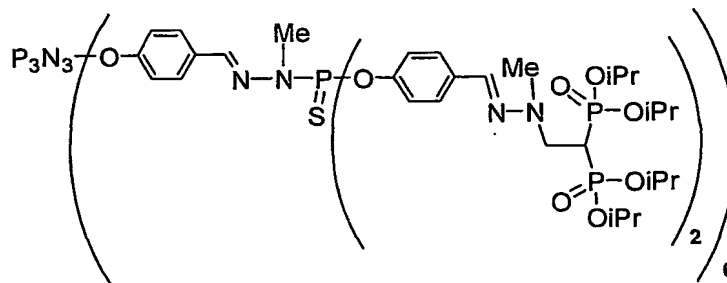
R = Me, H, Na

Exemple de numérotation pour un dendrimère de première génération

Structures des différents dendrimères utilisés comme produit de départ



Exemple 1 : Synthèse du dendrimère de première génération à surface tétraisopropyl-gem-diphosphonate



5

Le dendrimère Gc'1 ($7,0 \cdot 10^{-2}$ mmol, 200 mg) est mis en solution dans CH_2Cl_2 (10 mL) puis la monométhylhydrazine est additionnée à 0°C (1,3 mmol, 66 μL) ainsi que le tétraisopropyl-vinyl-gem-diphosphonate (0,7 g sachant qu'il est pur seulement à 65 %) ; cette addition doit être simultanée et lente pour éviter la formation d'un agrégat insoluble. L'addition terminée, le mélange est agité à température ambiante pendant 24 heures. L'évaporation du solvant sous pression réduite, suivie de 3 lavages avec 50 mL de pentane pur, permettent d'éliminer tous les sous produits de la réaction ainsi que les impuretés contenues dans le tétraisopropyl-vinyl-gem-diphosphonate de départ.

10 Le produit final est isolé avec un rendement final de 70%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 66,5 (s, P_1); 23,5 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2$); 11,9 (s, P_0) ppm.

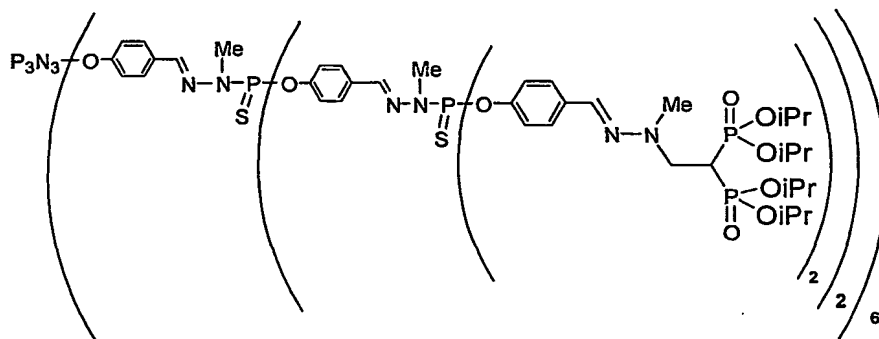
RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 1,29 (d, $^3J_{\text{HH}} = 6,1$ Hz, 288H, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 2,91 (s, 36H, $\text{N}-\text{N}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-$); 3,00 (tt, $^2J_{\text{HP}} = 23,6$ Hz, $^3J_{\text{HH}} = 6,0$ Hz, 12H, $-\text{CH}-\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2$); 3,23 (d, $^3J_{\text{HP}} = 8,8$ Hz, 18H, $\text{CH}_3-\text{N}-\text{P}_1$); 3,78 (td, $^3J_{\text{HP}} = 14,7$ Hz, $^3J_{\text{HH}} = 6,2$ Hz, 24H, $-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2$); 4,74 (hept, $^3J_{\text{HH}} = 6,1$ Hz, 48H, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 6,8-7,8 (m, 90H, CH_{arom} et $\text{CH}=\text{N}$) ppm.

20 RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 23,7 (d, $^3J_{\text{CP}} = 3,1$ Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 23,8 (d, $^3J_{\text{CP}} = 2,5$ Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 24,0 (d, $^3J_{\text{CP}} = 3,0$ Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 24,2 (d, $^3J_{\text{CP}} = 2,9$ Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 32,9 (d, $^2J_{\text{CP}} = 11,7$ Hz, $\text{CH}_3-\text{N}-\text{P}_1$); 37,7 (t, $^1J_{\text{CP}} = 132,2$ Hz, $-\text{CH}-\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2$); 38,8 (s, $\text{N}-\text{N}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-$); 55,1 (s, $-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2$); 70,9 (d, $^2J_{\text{CP}} = 6,6$ Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 71,3 (d, $^2J_{\text{CP}} = 6,8$ Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 121,2 (s large, C_0^2 , C_1^2); 126,3 (s, C_1^3); 128,2 (s, C_0^3); 129,4 (s, $\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$);

25

$\underline{\text{CH}}=\text{N}-\text{N}(\text{Me})-\text{CH}_2$); 132,1 (s, C_0^4), 134,5 (s, C_1^4), 138,8 (s large, $\underline{\text{CH}}=\text{N}-\text{N}(\text{Me})-\text{P}_1$), 149,4 (d, $^2J_{\text{CP}} = 7,5$ Hz, C_1^1), 151,1 (s, C_0^1) ppm.

Exemple 2 : Synthèse du dendrimère de seconde génération à surface tétraisopropyl-gem-diphosphonate



Le dendrimère Gc'_2 ($2,9 \cdot 10^{-2}$ mmol, 200 mg) est mis en solution dans CH_2Cl_2 (10 mL) puis la monométhylhydrazine est additionnée à 0°C (1,05 mmol, 56 μL) ainsi que le tétraisopropyl-vinyl-gem-diphosphonate (0,575 g sachant qu'il est pur seulement à 65 %) ; cette addition doit être simultanée et lente pour éviter la formation d'un agrégat insoluble. L'addition terminée, le mélange est agité à température ambiante pendant 24 heures. L'évaporation du solvant sous pression réduite, suivie de 3 lavages avec 100 mL de pentane / éther 1/1, permettent d'éliminer tous les sous produits de la réaction ainsi que les impuretés contenues dans le tétraisopropyl-vinyl-gem-diphosphonate de départ. Le produit final est isolé avec un rendement final de 79%.

RMN $^{31}\text{P}-\{^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 66,4$ (s, P_2); 66,1 (s, P_1); 23,5 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2$); 11,8 (s, P_0) ppm.

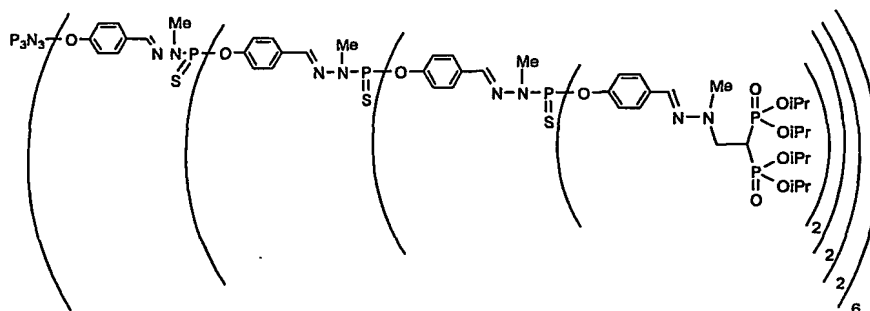
RMN ^1H (CDCl_3) : $\delta = 1,25$ (d, $^3J_{\text{HH}} = 6,0$ Hz, 576H, $-\text{O}-\text{CH}-(\underline{\text{CH}_3})_2$); 2,87 (s, 72H, $\text{N}-\text{N}(\underline{\text{CH}_3})-\text{CH}_2-$); 2,97 (tt, $^2J_{\text{HP}} = 23,6$ Hz, $^3J_{\text{HH}} = 6,6$ Hz, 24H, $-\underline{\text{CH}}-(\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2)_2$); 3,24 (d large, $^3J_{\text{HP}} = 9,5$ Hz, 54H, $\text{CH}_3-\text{N}-\text{P}_{1,2}$); 3,74 (td, $^3J_{\text{HP}} = 13,9$ Hz, $^3J_{\text{HH}} = 6,2$ Hz, 48H, $-\underline{\text{CH}_2}-\text{CH}-(\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2)_2$); 4,71 (hept, $^3J_{\text{HH}} = 5,9$ Hz, 96H, $-\text{O}-\underline{\text{CH}}-(\text{CH}_3)_2$); 6,8-7,8 (m, 210H, CH_{arom} et $\text{CH}=\text{N}$) ppm.

RMN $^{13}\text{C}-\{^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 23,8$ (d, $^3J_{\text{CP}} = 3,1$ Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\underline{\text{CH}_3})_2$); 24,2 (d, $^3J_{\text{CP}} = 3,0$ Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\underline{\text{CH}_3})_2$); 32,9 (d, $^2J_{\text{CP}} = 11,8$ Hz, $\text{CH}_3-\text{N}-\text{P}_{1,2}$); 38,3 (t, $^1J_{\text{CP}} = 132,1$ Hz, $-\underline{\text{CH}}-(\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2)_2$); 38,8 (s, $\text{N}-\text{N}(\underline{\text{CH}_3})-\text{CH}_2-$); 55,2 (s, $-\underline{\text{CH}_2}-\text{CH}-$

(P(O)(OiPr)₂)₂; 70,9 (d, ²J_{CP} = 6,8 Hz, -O-CH-(CH₃)₂); 71,3 (d, ²J_{CP} = 6,8 Hz, -O-CH-(CH₃)₂); 121,4 (s large, C₀², C₁², C₂²); 126,4 (s, C₂³); 128,3 (s large, C₀³, C₁³); 129,5 (s, CH=N-N(Me)-CH₂); 132,1 (s, C₀⁴), 132,4 (s, C₁⁴), 134,5 (s, C₂⁴), 138,7 (s large, CH=N-N(Me)-P_{1,2}), 149,5 (d, ²J_{CP} = 7,4 Hz, C₂¹), 151,2 (s, C₀¹, C₁¹) ppm.

Exemple 3 : Synthèse du dendrimère de troisième génération à surface tétraisopropyl-gem-diphosphonate

Le dendrimère Gc'₃ (1,35.10⁻² mmol, 200 mg) est mis en solution dans CH₂Cl₂ (10 mL) puis la monométhylhydrazine est additionnée à 0°C (0,97 mmol, 52 µL) ainsi que le tétraisopropyl-vinyl-gem-diphosphonate (0,532 g sachant qu'il est pur seulement à 65 %) ; cette addition doit être simultanée et lente pour éviter la formation d'un agrégat insoluble. L'addition terminée, le mélange est agité à température ambiante pendant 24 heures. L'évaporation du solvant sous pression réduite, suivie de 3 lavages avec 100 mL de pentane / éther 1/1, permettent d'éliminer tous les sous produits de la réaction ainsi que les impuretés contenues dans le tétraisopropyl-vinyl-gem-diphosphonate de départ. Le produit final est isolé avec un rendement final de 80%.



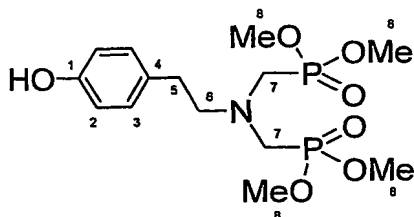
20

RMN ³¹P-{¹H} (CDCl₃) : δ = 66,3 (s, P₃); 66,0 (s, P_{1,2}); 23,5 (s, P(O)(OiPr)₂); 11,4 (s, P₀) ppm.

RMN ¹H (CDCl₃) : δ = 1,26 (d, ³J_{HH} = 6,0 Hz, 1152H, -O-CH-(CH₃)₂); 2,88 (s, 144H, N-N(CH₃)-CH₂-); 2,98 (tt, ²J_{HP} = 23,9 Hz, ³J_{HH} = 6,6 Hz, 48H, -CH-(P(O)(OiPr)₂)₂); 3,26 (d large, ³J_{HP} = 9,5 Hz, 126H, CH₃-N-P_{1,2,3}); 3,74 (m, 96H, -CH₂-CH-(P(O)(OiPr)₂)₂); 4,70 (hept, ³J_{HH} = 5,9 Hz, 192H, -O-CH-(CH₃)₂); 6,8-7,8 (m, 450H, CH_{arom} et CH=N) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 23,9 (d, $^3J_{\text{CP}}$ = 2,9 Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 24,2 (d, $^3J_{\text{CP}}$ = 2,5 Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 32,9 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 12,3 Hz, $\text{CH}_3-\text{N}-\text{P}_{1,2,3}$), 38,4 (t, $^1J_{\text{CP}}$ = 132,3 Hz, $-\text{CH}-(\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2)_2$); 38,9 (s, $\text{N}-\text{N}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-$); 55,2 (s, $-\text{CH}_2-\text{CH}-(\text{P}(\text{O})(\text{OiPr})_2)_2$); 70,9 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 6,9 Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 71,3 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 6,9 Hz, $-\text{O}-\text{CH}-(\text{CH}_3)_2$); 121,4 (s, C_3^2); 121,8 (s large, C_0^2 , C_1^2 , C_2^2); 126,4 (s, C_3^3); 128,3 (s large, C_0^3 , C_1^3 , C_2^3); 129,6 (s, $\text{CH}=\text{N}-\text{N}(\text{Me})-\text{CH}_2$); 131,3 (s, C_0^4); 132,4 (s large, C_1^4 , C_2^4); 134,5 (s, C_3^4); 138,7 (s large, $\text{CH}=\text{N}-\text{N}(\text{Me})-\text{P}_{1,2,3}$); 149,5 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 8,1 Hz, C_3^1); 151,2 (s large, C_0^1 , C_1^1 , C_2^1) ppm.

10 Exemple 4 : Synthèse du phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate

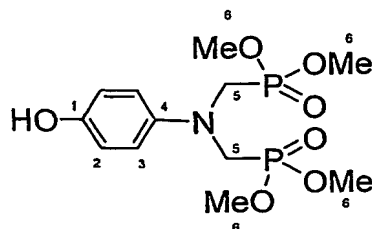


On mélange à 0°C la tyramine (6g, 43,7 mmol) et le diméthyl-phosphite (10,32 ml, 112,5 mmol), puis on additionne lentement toujours à 0°C une solution de formaldéhyde à 37% dans l'eau (12,6 ml). L'ensemble est mis à température ambiante pendant 30 minutes et à reflux 1 heure avec une agitation magnétique. Enfin le brut réactionnel est mis sous pression réduite de manière à évaporer l'excès de formaldéhyde. Le produit est extrait avec un mélange chloroforme/eau (3x100 ml de chloroforme) puis chromatographié sur silice en utilisant l'acétone comme éluant. Le produit final est isolé avec un rendement de 65%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 30,2 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$) ppm.

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 2,68 (t déformé, $^3J_{\text{HH}}$ = 7,2 Hz, 2H, $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}$); 3,05 (t déformé, $^3J_{\text{HH}}$ = 7,2 Hz, 2H, $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}$); 3,20 (d, $^2J_{\text{HP}}$ = 8,9 Hz, 4H, $\text{N}-\text{CH}_2-\text{P}$); 3,75 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,7 Hz, 12H, $-\text{OMe}$); 6,6-7,1 (m, 4H, CH_{arom}); 8,16 (s large, 1H, $-\text{OH}$) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 32,7 (s, C_5); 49,4 (dd, $^3J_{\text{CP}}$ = 6,8 Hz, $^1J_{\text{CP}}$ = 158,5 Hz, C_7); 52,8 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 3 Hz, C_8); 58,8 (t, $^3J_{\text{CP}}$ = 7,5 Hz, C_6); 115,4 (s, C_3); 129,8 (s, C_2); 129,8 (s, C_4); 155,9 (s, C_1) ppm.

Exemple 5 : Synthèse du phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate

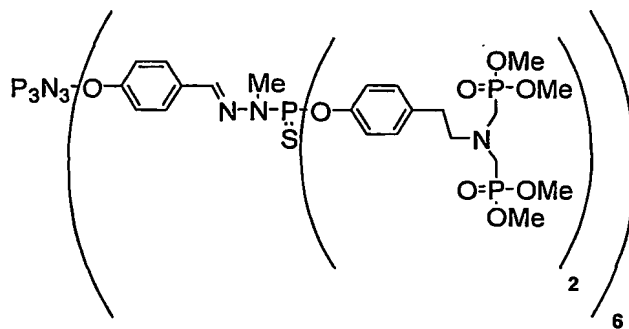
On mélange à 0°C la phénol-amine (5g, 46 mmol) et le diméthyl-phosphite (10,5 ml, 115 mmol), puis on additionne lentement toujours à 0°C une solution
 5 de formaldéhyde à 37% dans l'eau (10,6 ml). L'ensemble est mis à température ambiante pendant 30 minutes et à reflux 1 heure avec une agitation magnétique. Enfin le brut réactionnel est mis sous pression réduite de manière à évaporer l'excès de formaldéhyde. Le produit est extrait avec un mélange chloroforme/eau (3x100 ml de chloroforme) puis chromatographié sur silice en
 10 utilisant l'acétone comme éluant. Le produit final est isolé avec un rendement de 30%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 29,8$ (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$) ppm.

RMN ^1H (CDCl_3) : $\delta = 3,67$ (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,6$ Hz, 12H, -OMe); 3,84 (d, $^2J_{\text{HP}} = 5,7$ Hz, 4H, $\text{N}-\text{CH}_2-\text{P}$); 6,6-6,9 (m, CH_{arom} , 4H); 8,05 (s large, 1H, -OH) ppm.

15 RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 47,6$ (d, $^1J_{\text{CP}} = 157,1$ Hz, C_5); 52,6 (d, $^2J_{\text{CP}} = 3,8$ Hz, C_6); 52,7 (d, $^2J_{\text{CP}} = 3,3$ Hz, C_6); 115,8 (s, C_3); 117,3 (s, C_2); 141,0 (s, C_4); 150,9 (s, C_1) ppm.

Exemple 6 : Synthèse du dendrimère à surface aza-bis-diméthyl-phosphonate de première génération :



A une solution de dendrimère de Gc_1 (0,273 mmol, 500 mg) en solution dans du THF anhydre (10 mL) est additionné du carbonate de césium (6, 898

mmol, 2,25 g) puis le phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate est ajouté (3,449 mmol, 1,31 g). On laisse le mélange sous agitation pendant 24 heures à température ambiante puis on filtre le mélange final avec du THF de manière à séparer les sels. Enfin le produit final est lavé par précipitation dans du pentane.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 68,7 (s, P_1); 31,9 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 13,7 (s, P_0) ppm.

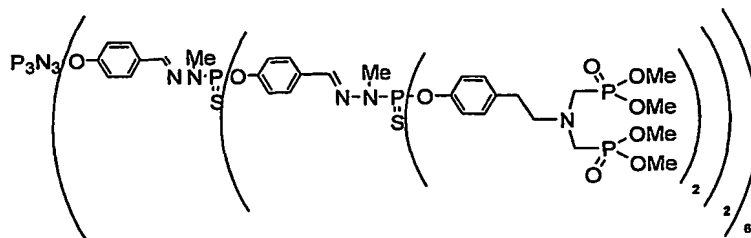
RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 2,69 (t, $^3J_{\text{HH}} = 6,8$ Hz, 24H, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 2,99 (t, $^3J_{\text{HH}} = 6,8$ Hz, 24H, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 3,13 (d, $^2J_{\text{HP}} = 9,17$ Hz, 48H, $-\text{CH}_2\text{-P}(\text{O})(\text{OCH}_3)_2$); 3,2 (d, $^3J_{\text{HP}} = 11,8$ Hz, 18H, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$); 3,67 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,2$ Hz, 144H, $-\text{P}(\text{O})(\text{O-CH}_3)_2$); 6,8-7,8 (m, 78H, CH_{arom} , CH=N) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 32,9 (d, $^2J_{\text{CP}} = 11$ Hz, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$); 32,95 (s, $\text{CH}_2\text{-N}$); 49,5 (dd, $^1J_{\text{CP}} = 157,5$ Hz, $^3J_{\text{CP}} = 6,8$ Hz $-\text{CH}_2\text{-P}(\text{O})(\text{OCH}_3)_2$); 52,6 (d, $^2J_{\text{CP}} = 4,0$ Hz, $-\text{P}(\text{O})(\text{O-CH}_3)_2$); 57,8 (t, $^3J_{\text{CP}} = 7,2$ Hz, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 120,8 (s, C_0^2); 120,8 (d, $^3J_{\text{CP}} = 4,1$ Hz, C_1^2); 128,3 (s, C_0^3); 129,6 (s, C_1^3); 131,9 (s, C_0^4); 136,3 (s, C_1^4); 138,4 (d, $^3J_{\text{CP}} = 14,1$ Hz, CH=N); 148,5 (d, $^2J_{\text{CP}} = 7,0$ Hz, C_1^1); 150,8 (d, $^2J_{\text{CP}} = 3,0$ Hz, C_0^1) ppm.

Rendement : [70%].

Exemple 7 : Synthèse du dendrimère à surface aza-bis-diméthyl-phosphonate de deuxième génération

A une solution de dendrimère Gc_2 (0,104 mmol, 500 mg) en solution dans du THF anhydre (10 mL) est additionné du carbonate de césium (5,28 mmol, 1,72 g) puis le phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate est ajouté (2,6 mmol, 1,00 g). On laisse le mélange sous agitation pendant 24 heures à température ambiante puis on filtre le mélange final avec du THF de manière à séparer les sels. Enfin le produit final est lavé par précipitation dans du pentane.



Rendement final : 78%.

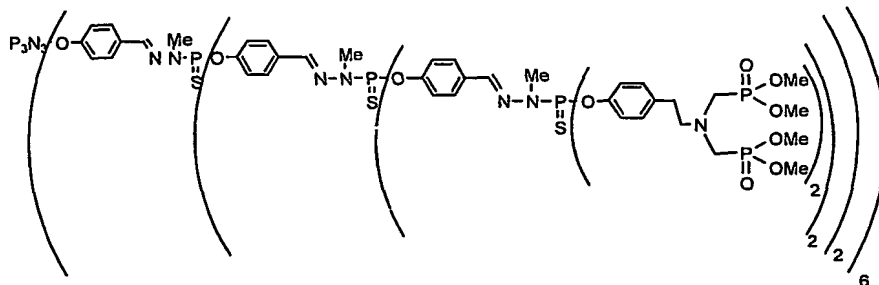
RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 66,5 (s, P_2); 66,2 (s, P_1); 30,1 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 12,1 (s, P_0) ppm.

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 2,69 (s large, 48H, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 2,99 (s large, 48H, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 3,12 (d, $^2J_{\text{HP}}$ = 9,51 Hz, 96H, $-\text{CH}_2\text{-P}(\text{O})(\text{OCH}_3)_2$); 3,24 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 8,5 Hz, 54H, $\text{CH}_3\text{-N-P}$); 3,66 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,4 Hz, 288H, $-\text{P}(\text{O})(\text{O-CH}_3)_2$); 6,6-7,7 (m, 186H, CH_{arom} , CH=N) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 32,95 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 33,0 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 11,2 Hz, $\text{CH}_3\text{-N-P}$); 49,4 (dd, $^1J_{\text{CP}}$ = 157,5 Hz, $^3J_{\text{CP}}$ = 6,6 Hz $-\text{CH}_2\text{-P}(\text{O})(\text{OCH}_3)_2$); 52,7 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 4,2 Hz, $-\text{P}(\text{O})(\text{O-CH}_3)_2$); 58,0 (t, $^3J_{\text{CP}}$ = 7,1 Hz, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 121,2 (s, C_0^2); 121,7 (s, C_1^2); 121,2 (d, $^3J_{\text{CP}}$ = 3,9 Hz, C_2^2); 128,3 (s, C_1^3); 129,65 (s, C_0^3); 129,9 (s, C_2^3); 132,1 (s, C_0^4); 132,4 (s, C_1^4); 136,5 (s, C_2^4); 138,6 (d, $^3J_{\text{CP}}$ = 13,3 Hz, CH=N); 148,8 (s, C_0^1); 148,9 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 7,5 Hz, C_2^1); 151,2 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 7,4 Hz, C_1^1) ppm.

Exemple 8 : Synthèse du dendrimère à surface aza-bis-diméthyl-phosphonate de troisième génération

A une solution de dendrimère Gc_3 ($9,3 \cdot 10^{-3}$ mmol, 100 mg) en solution dans du THF anhydre (2 mL) est additionné du carbonate de césium (0,941 mmol, 0,306 g) puis le phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate est ajouté (0,471 mmol, 180 mg). On laisse le mélange sous agitation pendant 24 heures à température ambiante puis on filtre le mélange final avec du THF de manière à séparer les sels. Enfin le produit final est lavé par précipitation dans du pentane.



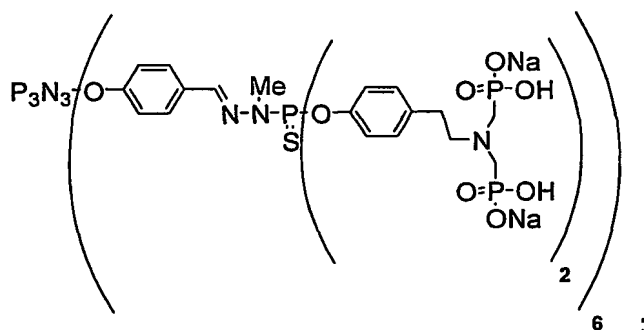
Rendement final : 80%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 66,6 (s, P_3); 66,3 (s, P_2); 65,8 (s, P_1); 30,2 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 12,0 (s, P_0) ppm.

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 2,67 (s large, 96H, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 2,97 (s large, 96H, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 3,10 (d, $^2J_{\text{HP}}$ = 9,60 Hz, 192H, $-\text{CH}_2\text{-P}(\text{O})(\text{OCH}_3)_2$); 3,25 (s large, 126H, $\text{CH}_3\text{-N-P}$); 3,63 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,25 Hz, 576H, $-\text{P}(\text{O})(\text{O-CH}_3)_2$); 6,5-7,7 (m, 402H, CH_{arom} , CH=N) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 32,9 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 32,9 (s, $\text{CH}_3\text{-N-P}$); 49,3 (dd, $^1J_{\text{CP}}$ = 157,5 Hz, $^3J_{\text{CP}}$ = 6,5 Hz $-\text{CH}_2\text{-P}(\text{O})(\text{OCH}_3)_2$); 52,6 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 3,6 Hz, $-\text{P}(\text{O})(\text{O-CH}_3)_2$); 58,0 (t, $^3J_{\text{CP}}$ = 6,9 Hz, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 120,5 (s, C_0^2); 121,2 (d, $^3J_{\text{CP}}$ = 3,1 Hz, C_3^2); 121,5 (s, C_1^2); 121,8 (s, C_2^2); 128,2 (s, C_0^3); 128,2 (s, C_1^3); 129,6 (s, C_2^3); 129,9 (s, C_3^3); 132,3 (s, C_0^4); 132,3 (s, C_1^4); 132,3 (s, C_2^4); 136,5 (s, C_3^4); 138,6 (d, $^3J_{\text{CP}}$ = 13,0 Hz, CH=N); 148,9 (d large, $^2J_{\text{CP}}$ = 6,3 Hz, C_0^1 , C_1^1 , C_3^1); 151,2 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 6,1 Hz, C_2^1) ppm.

Exemple 9 : Synthèse du dendrimère à surface aza-bis-phosphonique de première génération



A une solution de dendrimère de première génération à extrémités aza-bis-diméthyl-phosphonate ($1,68 \cdot 10^{-2}$ mmol, 100 mg) à 0°C dans de l'acétonitrile (5 mL) on additionne lentement du bromotriméthylsilane (1,04 mmol. 138 μl). Une fois l'addition terminée on laisse le mélange revenir à température ambiante pendant 12 heures. Le mélange est alors évaporé à sec puis on additionne 1 ml de méthanol anhydre à température ambiante et on laisse le mélange une heure sous agitation. Après évaporation à sec, le résidu est lavé plusieurs fois à l'éther pur. Le produit étant totalement insoluble dans les solvants organiques il est transformé en son mono sel de sodium en présence de soude (36,3 mg de soude, pour 100 mg de dendrimère). La solution

résultante est lyophilisée pour donner le dendrimère sous forme d'une poudre blanche. Le produit final est isolé avec un rendement final de 58%.

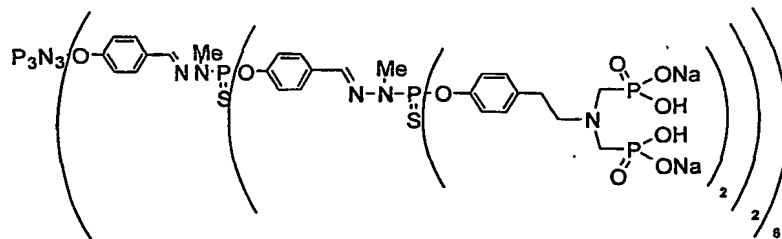
Rendement final : 50%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ ($\text{CD}_3\text{CN}/\text{D}_2\text{O}$) : $\delta = 67,9$ (s, P_1); $14,4$ (s, $\text{P}(\text{O})(\text{ONa})_2$); $12,9$ (s, P_0) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ ($\text{CD}_3\text{CN}/\text{D}_2\text{O}$) : $\delta = 31,95$ (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); $35,5$ (d, $^2J_{\text{CP}} = 10,9$ Hz, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$); $57,0$ (d, $^1J_{\text{CP}} = 136,8$ Hz, $-\text{CH}_2\text{-P}(\text{O})(\text{OH})_2$); $60,7$ (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); $124,1$ (s, C_0^2); $124,1$ (s, C_1^2); $131,3$ (s, C_0^3); $133,5$ (s, C_1^3); $135,3$ (s, C_0^4); $139,0$ (s, C_1^4); $143,2$ (s large, CH=N); $151,7$ (d, $^2J_{\text{CP}} = 7,0$ Hz, C_1^1); $153,3$ (s, C_0^1) ppm.

Exemple 10 : Synthèse du dendrimère à surface aza-bis-phosphonique de deuxième génération

A une solution de dendrimère de deuxième génération à extrémités aza-bis-diméthyl-phosphonate ($8,27 \cdot 10^{-2}$ mmol, 1,08 g) à 0°C dans de l'acétonitrile (10 mL) on additionne lentement du bromotriméthylsilane (10 mmol, 1,34 ml). Une fois l'addition terminée on laisse le mélange revenir à température ambiante pendant 12 heures. Le mélange est alors évaporé à sec puis on additionne 3 ml de méthanol anhydre à température ambiante et on laisse le mélange une heure sous agitation. Après évaporation à sec, le résidu est lavé plusieurs fois à l'éther pur. Le produit étant totalement insoluble dans les solvants organiques il est transformé en son mono sel de sodium en présence de soude (8,2 mg de soude, pour 50 mg de dendrimère). La solution résultante est lyophilisée pour donner le dendrimère sous forme d'une poudre blanche. Le produit final est isolé avec un rendement final de 62%.



RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ ($\text{CD}_3\text{CN}/\text{D}_2\text{O}$) : $\delta = 67,8$ (s, P_2); $67,6$ (s, P_1); $10,5$ (s, $\text{P}(\text{O})(\text{ONa})(\text{OH})$); $10,0$ (s, P_0) ppm.

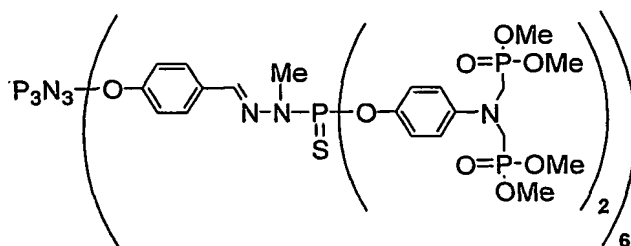
RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ ($\text{CD}_3\text{CN}/\text{D}_2\text{O}$) : δ = 31,6 (s, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$); 35,3 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 55,2 (d, $^1J_{\text{CP}}$ = 128,2 Hz, $\text{-CH}_2\text{-P(O)(OH)}_2$); 60,4 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 124,3 (s, C_0^2); 124,3 (s, C_1^2); 124,3 (s, C_2^2); 131,3 (s, C_0^3); 131,3 (s, C_1^3); 133,3 (s, C_2^3); 135,0 (s, C_0^4); 135,0 (s, C_1^4); 136,0 (s, C_2^4); 142,5 (s large, CH=N); 151,8 (s large, C_2^1);
 5 153,3 (s large, C_1^1); 153,3 (s, C_0^1) ppm.

Les dendrimères à surface aza-bis-phosphonique ne peuvent pas être préparés par application ou adaptation de la méthode ci-dessus à partir des dendrimères à surface tétraisopropyl-gem-diphosphonate des exemples 1 à 3.

Les dendrimères à surface aza-bis-phosphonique peuvent être préparés par application ou adaptation de la méthode ci-dessus à partir des dendrimères à surface aza-bis-diméthyl-phosphonate des exemples 11 et 12 suivants :

Exemple 11 : Synthèse du dendrimère à surface aza-bis-diméthyl-phosphonate de première génération

15 A une solution de dendrimère Gc_1 (0,116 mmol, 214 mg) en solution dans du THF anhydre (10 mL) est additionné du carbonate de césium (2,94 mmol, 955 mg) puis le phénol est ajouté (1,47 mmol, 520 mg). On laisse le mélange sous agitation pendant 24 heures à température ambiante puis on filtre le mélange final avec du THF de manière à séparer les sels. Enfin le produit final
 20 est lavé à l'éther puis par précipitation dans du pentane. Le produit final est isolé avec un rendement final de 76%.



RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ ($\text{C}_6\text{D}_6/\text{THF}$) : δ = 67,9 (s, P_1); 29,3 (s, P(O)(OMe)_2); 12,3 (s, P_0) ppm.

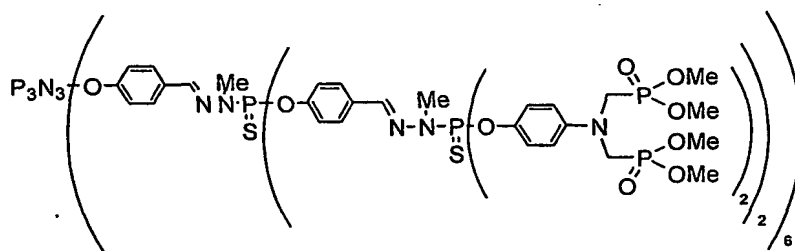
25 RMN ^1H (CDCl_3) : δ = ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 33,0 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 11,8 Hz, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$); 46,4 (d, $^1J_{\text{CP}}$ = 158,3 Hz, $\text{-CH}_2\text{-P(O)(OCH}_3)_2$); 52,6 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 3,7 Hz, $\text{-P(O)(O-CH}_3)_2$); 52,7 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 3,9 Hz, $\text{-P(O)(O-CH}_3)_2$); 114,4 (s, C_1^2); 121,2 (s, C_0^2); 122,0 (s, C_1^3);

128,3 (s, C₀³); 132,2 (s, C₀⁴); 138,5 (d, ³J_{CP} = 14,1 Hz, CH=N); 142,9 (d, ³J_{CP} = 6,5 Hz, C₁⁴); 145,1 (s, C₁¹); 151,1 (s large, C₀¹) ppm.

Exemple 12 : Synthèse du dendrimère à surface aza-bis-diméthyl-phosphonate de deuxième génération

5 A une solution de dendrimère Gc₂ (4,2.10⁻² mmol, 200 mg) en solution dans du THF anhydre (5 mL) est additionné du carbonate de césium (2,00 mmol, 652 mg) puis le phénol est ajouté (1,05 mmol, 372 mg). On laisse le mélange sous agitation pendant 24 heures à température ambiante puis on
10 filtre le mélange final avec du THF de manière à séparer les sels. Enfin le produit final est lavé à l'éther puis par précipitation dans du pentane. Le produit final est isolé avec un rendement final de 81%.

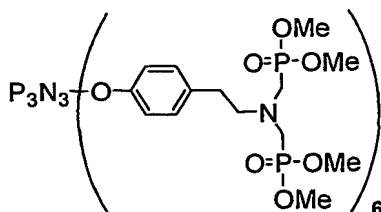


15 RMN ³¹P-{¹H} (CDCl₃) : δ = 68,1 (s, P₁); 66,2 (s, P₁); 29,2 (s, P(O)(OMe)₂); 11,7 (s, P₀) ppm.

RMN ¹H (CDCl₃) : 3,25 (d, ³J_{HP} = 10,2 Hz, 54H, CH₃-N-P₁, CH₃-N-P₂); 3,65 (d, ³J_{HP} = 10,3 Hz, 288H, -P(O)(O-CH₃)₂); 3,88 (d, ²J_{HP} = 4,7 Hz, 96H, -CH₂-P(O)(OCH₃)₂); 6,7-7,8 (m, 186H, CH_{arom}, CH=N) ppm.

20 RMN ¹³C-{¹H} (CDCl₃) : δ = 32,9 (d large, ²J_{CP} = 11,7 Hz, CH₃-N-P₁, CH₃-N-P₂); 46,3 (d, ¹J_{CP} = 158,5 Hz, -CH₂-P(O)(OCH₃)₂); 52,6 (s large, -P(O)(O-CH₃)₂); 114,3 (s large, C₀², C₁², C₂²); 121,8 (s, C₂³); 128,1 (s, C₁³); 131,3 (s, C₀³); 131,7 (s, C₀⁴); 132,1 (s, C₁⁴); 138,4 (s large, CH=N); 142,6 (d, ³J_{CP} = 6,8 Hz, C₂⁴); 145,0 (s, C₂¹); 151,0 (s large, C₀¹, C₁¹) ppm.

Exemple 12a : Synthèse du dendrimère à surface aza-bis-diméthyl-phosphonate de génération zéro :



5

A une solution d'hexachlorocyclotriphosphazène (2,4 mmol, 834 mg) en solution dans du THF anhydre (5 mL) est additionné du carbonate de césium (31,2 mmol, 10,16 g) puis le phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate est ajouté (15,6 mmol, 5,96 g). On laisse le mélange sous argon et avec une agitation magnétique pendant 3 jours à température ambiante. Le produit isolé peut contenir [0-5%] de phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate en excès. Le produit final est isolé avec un rendement de 85%.

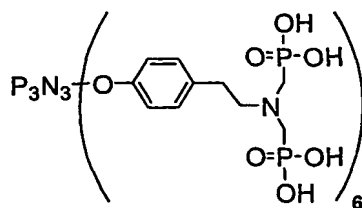
RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 30,2$ (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 12,9 (s, P_0) ppm.

15 RMN ^1H (CDCl_3) : $\delta = 2,72$ (t déformé, $^3J_{\text{HH}} = 8,4$ Hz, 2H, $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}$); 3,00 (t déformé, $^3J_{\text{HH}} = 8,2$ Hz, 2H, $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}$); 3,18 (d, $^2J_{\text{HP}} = 8,9$ Hz, 4H, $\text{N}-\text{CH}_2-\text{P}$); 3,70 (d, $^3J_{\text{HP}} = 7,8$ Hz, 12H, $-\text{OMe}$); 6,7-7,2 (m, 4H, CH_{arom}) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 32,90$ (s, $\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}$); 49,4 (dd, $^1J_{\text{CP}} = 157,3$ Hz, $^3J_{\text{CP}} = 6,6$ Hz $-\text{CH}_2-\text{P}(\text{O})(\text{OCH}_3)_2$); 52,6 (d, $^2J_{\text{CP}} = 3,0$ Hz, $-\text{P}(\text{O})(\text{O}-\text{CH}_3)_2$); 58,3 (t, $^3J_{\text{CP}} = 7,8$ Hz, $\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}$); 120,7 (s, C_0^2); 129,7 (s, C_0^3); 135,9 (s, C_0^4); 149,0 (d, $^2J_{\text{CP}} = 3,9$ Hz, C_0^1) ppm.

Exemple 13 : Synthèse du dendrimère à surface aza-bis-diméthyl-phosphonate de génération zéro :

25



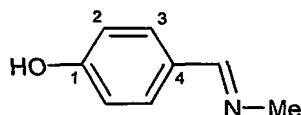
A une solution de dendrimère de génération zéro à extrémités aza-bis-diméthylphosphonate (4,9 mmol, 11,84 g) à 0°C dans de l'acétonitrile (5 mL) on additionne lentement du bromotriméthylsilane (165 mmol, 22 ml). Une fois l'addition terminée on laisse le mélange revenir à température ambiante pendant 24 heures. Le mélange est alors évaporé à sec puis on additionne lentement 5 ml d'eau à température ambiante et on laisse le mélange une heure sous agitation. Après filtration, le résidu est lavé plusieurs fois à l'éther pur. Le produit final est isolé avec un rendement final de 50%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O) : $\delta = 12,9$ (s, P_0); 11,4 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OH})_2$) ppm.

10 RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O) : $\delta = 31,40$ (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 53,9 (d, $^1J_{\text{CP}} = 140,07$ Hz, $-\text{CH}_2\text{-P}(\text{O})(\text{OH})_2$); 59,7 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-N}$); 123,9 (s, C_0^2); 132,9 (s, C_0^3); 135,7 (s, C_0^4); 151,4 (s large, C_0^1) ppm.

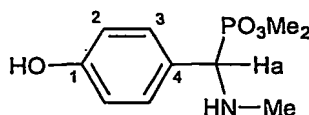
Exemple 14 : synthèse de dendrimères à cœur cyclotriphosphazène
 15 **dérivant de l'amino-méthyl bis-phosphonate**

a) Synthèse de l'imine dérivée de la méthylamine



La méthylamine (25 mmol, 3mL) en solution à 33% dans l'éthanol absolu (8 mol.L⁻¹) ainsi que le 4-hydroxybenzaldéhyde (20 mmol, 2,5 g) sont mélangés sans solvant à température ambiante. Le mélange est laissé sous agitation magnétique pendant 24 heures à température ambiante. L'éthanol est évaporé sous pression réduite pour obtenir une huile qui est dissoute dans un minimum d'éther puis précipitée dans du pentane. Cette imine n'a pas été isolée car elle est directement utilisée dans l'étape suivante.

b) Synthèse de l'amino-méthyl mono-phosphonate



Le phénol porteur de la fonction imine de l'étape (a) (17,0 mmol, 2,3g) est mélangé sans solvant et à température ambiante avec quelques gouttes de triéthylamine ainsi que du diméthylphosphite (18,7 mmol, 1,7 ml). Le mélange est laissé pendant 12 heures à température ambiante puis il est évaporé à sec.

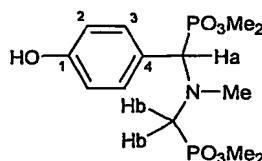
- 5 La poudre obtenue est mise en solution dans l'acétone puis passée sur un « patch » de silice. Enfin l'éluant est évaporé pour obtenir le produit final avec un rendement de 68%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 29,6$ (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$) ppm.

- 10 RMN ^1H (CDCl_3) : $\delta = 2,29$ (s, 3H, N-CH₃); 3,54 (d, $^3J_{\text{HP}} = \text{Hz}$, 3H, -OMe); 3,72 (d, 3H, $^3J_{\text{HP}} = \text{Hz}$, 3H, -OMe); 3,84 (d, $^2J_{\text{HP}} = 23,9$ Hz, 1H, H); 6,73 (d, $^3J_{\text{HH}} = \text{Hz}$, CH_{arom}, 2H); 7,14 (dd, CH_{arom}, 2H) ppm.

- RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 43,3$ (t, $^3J_{\text{CP}} = 6,8$ Hz, N-Me); 53,6 (d, $^2J_{\text{CP}} = 7,7$ Hz, OMe); 54,1 (d, $^2J_{\text{CP}} = 6,4$ Hz, OMe); 63,2 (dd, $^1J_{\text{CP}} = 159,6$ Hz, $^3J_{\text{CP}} = 14,5$ Hz, CH); 115,6 (s, C₂); 121,1 (d, $^2J_{\text{CP}} = 3,8$ Hz, C₄); 132,0 (d, $^3J_{\text{CP}} = 8,9$ Hz, C₃); 157,1 (s, C₁) ppm.
- 15

c) Synthèse de l'amino-méthyl bis-phosphonate



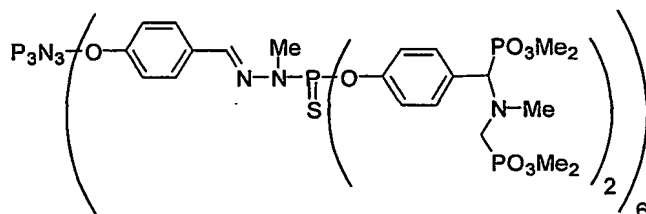
- 20 L'amine secondaire de l'étape (b) (6,1 mmol, 1,5 g) est mise en solution à température ambiante dans le formaldéhyde en solution aqueuse 37 % (12,2 mmol, 1 ml) et le diméthylphosphite (24,4 mmol, 2,24 mL) sans solvant. Le mélange est laissé sous agitation magnétique et à température ambiante pendant 12 heures. Puis le mélange final est lavé plusieurs fois avec un
- 25 mélange éther/pentane 1/1. Enfin le produit est purifié par chromatographie sur gel de silice en utilisant l'acétate d'éthyle comme solvant ($R_f=0,35$), le produit final est isolé avec un rendement de 65%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 28,1$ (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 30.9 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$) ppm.

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 2,41 (s, 3H, N-CH₃); 2,61 (dd, $^2J_{\text{HP}}$ = 6,3 Hz, $^2J_{\text{HH}}$ = 15,3 Hz, 1H, H_b); 3,12 (dd, $^2J_{\text{HP}}$ = 15,6 Hz, $^2J_{\text{HH}}$ = 15,6 Hz, 1H, H_b); 3,30-3.80 (m, 12H, -OMe); 4.05 (d, $^2J_{\text{HP}}$ = 23.9 Hz, 1H, H_a); 6.74 (d, $^3J_{\text{HH}}$ = 7,84 Hz, CH_{arom}, 2H); 7,17 (d, $^3J_{\text{HH}}$ = 7,85 Hz, CH_{arom}, 2H); 9,08 (s large, 1H, -OH) ppm.

- 5 RMN ^{13}C - $\{^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 42,3 (t, $^3J_{\text{CP}}$ = 6,3 Hz, N-Me); 49,2 (dd, $^1J_{\text{CP}}$ = 164,1 Hz, $^3J_{\text{CP}}$ = 10,1 Hz, CH₂); 53,0 (m, OMe); 65,2 (dd, $^1J_{\text{CP}}$ = 161,7 Hz, $^3J_{\text{CP}}$ = 13,5 Hz, CH); 115,4 (s, C₂); 120,9 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 3,5 Hz, C₄); 131,8 (d, $^3J_{\text{CP}}$ = 9,1 Hz, C₃); 157,8 (s, C₁) ppm.

- 10 d) Synthèse du dendrimère de première génération dérivant de l'amino-méthyl bis-phosphonate



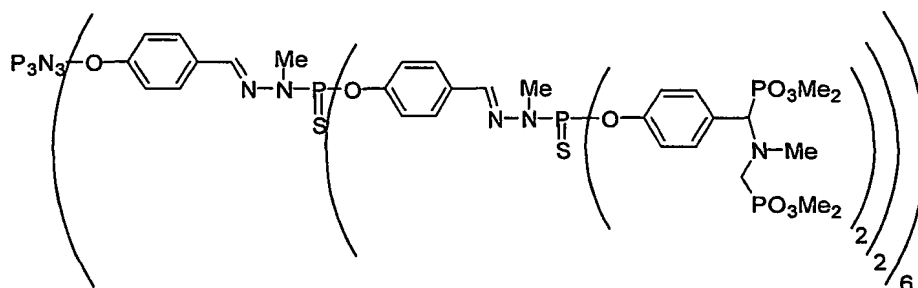
- 15 A une solution de dendrimère Gc₁ (0,047 mmol, 87 mg) dans du THF anhydre (2 mL) est additionné du carbonate de césium (1,2 mmol, 390 mg) puis le phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate dérivé de la méthylamine de l'étape (c) est ajouté (0,6 mmol, 220 mg). On laisse le mélange sous agitation pendant 24 heures à température ambiante puis on filtre sur célite et on centrifuge le
- 20 mélange final de manière à séparer les sels. Enfin le produit final est lavé par précipitation dans du pentane et isolé avec un rendement de 75%.

RMN ^{31}P - $\{^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 65,4 (s, P₁); 30,4 (s, P(O)(OMe)₂); 27,5 (s, P(O)(OMe)₂); 11,4 (s, P₀) ppm.

- 25 RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 2,46 (s, 36H, N-CH₃); 2,65 (dd, $^2J_{\text{HP}}$ = 7,4 Hz, $^2J_{\text{HH}}$ = 15,3 Hz, 12H, CH₂); 3,12 (dd, $^2J_{\text{HP}}$ = 15,5 Hz, $^2J_{\text{HH}}$ = 15,5 Hz, 12H, CH₂); 3,25 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,1 Hz, 18H, CH₃-N-P₁); 3,30-3.90 (m, 144H, -OMe); 4.2 (d, $^2J_{\text{HP}}$ = 23.4 Hz, 12H, CH); 6,7-7,6 (m, 78H, CH_{arom}, CH=N) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 32,8 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 12,3 Hz, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$); 42,2 (t, $^3J_{\text{CP}}$ = 6,8 Hz, N-Me); 49,3 (dd, $^1J_{\text{CP}}$ = 164,0 Hz, $^3J_{\text{CP}}$ = 9,9 Hz, CH_2); 52,3-53,7 (m, OMe); 64,9 (dd, $^1J_{\text{CP}}$ = 138,1 Hz, $^3J_{\text{CP}}$ = 11,9 Hz, CH); 121,1 (s large, C_0^2 , C_1^2); 128,2 (s, C_0^3); 128,4 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 3,1 Hz, C_1^4); 131,8 (s, C_0^4); 131,8 (d, $^3J_{\text{CP}}$ = 8,2 Hz, C_1^3); 139,0 (d, $^3J_{\text{CP}}$ = 14,5 Hz, CH=N); 150,6 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 6,9 Hz, C_1^1); 151,2 (s, C_0^1) ppm.

e) Synthèse du dendrimère de deuxième génération dérivant de l'amino-méthyl bis-phosphonate



10

A une solution de dendrimère Gc_2 (0,024 mmol, 119 mg) dans du THF anhydre (2 mL) est additionné du carbonate de césium (1,3 mmol, 407 mg) puis le phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate dérivé de la méthylamine de l'étape (c) est ajouté (0,67 mmol, 230 mg). On laisse le mélange sous agitation pendant 24 heures à température ambiante puis on filtre sur célite et on centrifuge le mélange final de manière à séparer les sels. Enfin le produit final est lavé par précipitation dans du pentane et isolé avec un rendement de 80%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 66,1 (s, P_1); 65,4 (s, P_2); 30,4 (s, P(O)(OMe)_2); 27,5 (s, P(O)(OMe)_2); 11,6 (s, P_0) ppm.

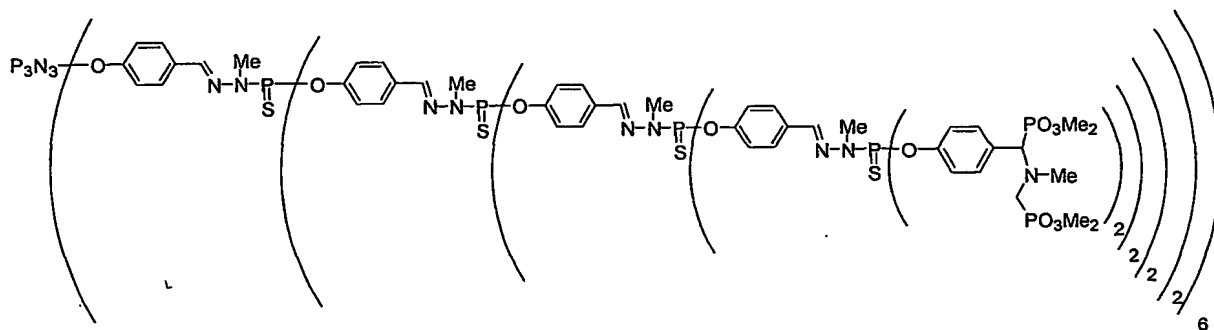
RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 2,48 (s, 72H, N-CH₃); 2,67 (dd, $^2J_{\text{HP}}$ = 7,1 Hz, $^2J_{\text{HH}}$ = 15,3 Hz, 24H, CH_2); 3,14 (dd, $^2J_{\text{HP}}$ = 15,4 Hz, $^2J_{\text{HH}}$ = 15,4 Hz, 24H, CH_2); 3,31 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,9 Hz, 54H, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$, $\text{CH}_3\text{-N-P}_2$); 3,30-3,90 (m, 288H, -OMe); 4,2 (d, $^2J_{\text{HP}}$ = 23,2 Hz, 24H, CH); 7,0-7,7 (m, 186H, CH_{arom} , CH=N) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 32,9 (d, $^2J_{\text{CP}}$ = 12,4 Hz, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$, $\text{CH}_3\text{-N-P}_2$); 42,3 (t, $^3J_{\text{CP}}$ = 7,0 Hz, N-Me); 49,5 (dd, $^1J_{\text{CP}}$ = 163,7 Hz, $^3J_{\text{CP}}$ = 9,8 Hz, CH_2); 52,4-

53,6 (m, OMe); 64,9 (dd, $^1J_{CP} = 160,2$ Hz, $^3J_{CP} = 12,1$ Hz, CH); 121,17 (s, C_2^2); 121,24 (s, C_1^2); 121,8 (s, C_0^2); 128,3 (s large, C_2^4); 128,5 (s large, C_0^3 , C_1^3); 131,8 (d large, $^3J_{CP} = 8,2$ Hz, C_1^4 , C_2^3); 132,3 (s large, C_0^4); 138,9 (d, $^3J_{CP} = 13,8$ Hz, CH=N); 150,7 (d large, $^2J_{CP} = 7,2$ Hz, C_2^1); 151,2 (s large, C_0^1 , C_1^1) ppm.

5

f) Synthèse du dendrimère de quatrième génération dérivant de l' amino-méthyl bisphosphonate



10 A une solution de dendrimère Gc₄ ($3,5 \cdot 10^{-3}$ mmol, 79,2 mg) dans du THF anhydre (2 mL) est additionné du carbonate de césium (0,71 mmol, 230 mg) puis le phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate dérivé de la méthylamine de l'étape (c) est ajouté (0,35 mmol, 130 mg). On laisse le mélange sous agitation pendant 48 heures à température ambiante puis on filtre sur célite et on centrifuge le mélange final de manière à séparer les sels. Enfin le produit final est lavé par précipitation dans du pentane et isolé avec un rendement de 84%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 66,1$ (s large, P_1 , P_2 , P_3); 65,4 (s, P_4); 30,1 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 27,6 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 11,6 (s, P_0) ppm.

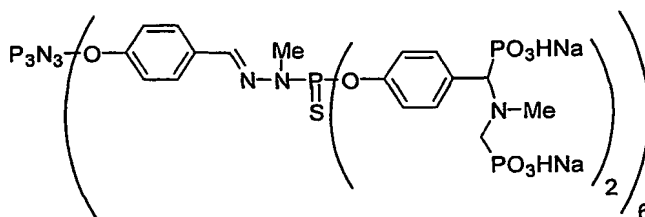
20 RMN ^1H (CDCl_3) : $\delta = 2,48$ (s, 288H, N-CH₃); 2,65 (dd, $^2J_{HP} = 7,2$ Hz, $^2J_{HH} = 15,3$ Hz, 96H, CH₂); 3,13 (dd, $^2J_{HP} = 15,2$ Hz, $^2J_{HH} = 15,2$ Hz, 96H, CH₂); 3,27 (s large, 270H, CH₃-N- P_1 , CH₃-N- P_2 , CH₃-N- P_3 , CH₃-N- P_4); 3,30-3,90 (m, 1152H, -OMe); 4,2 (d, $^2J_{HP} = 23,3$ Hz, 96H, CH); 7,0-7,7 (m, 834H, CH_{arom}, CH=N) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 32,9$ (d, $^2J_{CP} = 12,4$ Hz, CH₃-N- P_1 , CH₃-N- P_2 , CH₃-N- P_3 , CH₃-N- P_4); 42,3 (t, $^3J_{CP} = 7,0$ Hz, N-Me); 49,5 (dd, $^1J_{CP} = 163,8$ Hz, $^3J_{CP} = 9,9$ Hz, CH₂); 52,4-53,9 (m, OMe); 65,1 (dd, $^1J_{CP} = 161,2$ Hz, $^3J_{CP} = 12,3$ Hz, CH); 121,45 (s, C_3^2); 122,1 (s large, C_2^2 , C_1^2 , C_0^2); 128,5 (s large, C_0^3 , C_1^3 , C_2^3);

25

128,7 (s large, C_3^3); 132,1 (d large, $^3J_{CP} = 8,2$ Hz, C_3^4 , C_2^4); 132,4 (s large, C_0^4 , C_1^4); 139,2 (d, $^3J_{CP} = 13,4$ Hz, $CH=N$); 151,0 (d large, $^2J_{CP} = 7,2$ Hz, C_3^1); 151,6 (s large, C_2^1 , C_1^1); 151,7 (s large, C_0^1) ppm.

5 g) Synthèse du dendrimère de première génération dérivant de l'acide aminométhyl bis-phosphonique



A une solution du dendrimère de première génération à extrémités aza-
 10 bis-diméthyl-phosphonate dérivé de la méthylamine de l'étape (d) ($3,97 \cdot 10^{-2}$ mmol, 230 mg) à 0°C dans de l'acétonitrile (5 mL) on additionne lentement du bromotriméthylsilane (2,1 mmol; 280 µl). Une fois l'addition terminée on laisse le mélange revenir à température ambiante pendant 12 heures. Le mélange est alors évaporé à sec puis on additionne 1 ml de méthanol anhydre à
 15 température ambiante et on laisse le mélange une heure sous agitation. Après évaporation à sec, le résidu est lavé plusieurs fois à l'éther pur. Le produit étant totalement insoluble dans les solvants organiques il est transformé en son mono sel de sodium en présence de soude (3,1 ml d'une solution de soude, à 0,1955 mol.L⁻¹ pour 130 mg de dendrimère acide phosphonique). La solution
 20 résultante est lyophilisée pour donner le dendrimère sous forme d'une poudre blanche. Le produit final est isolé avec un rendement de 58%.

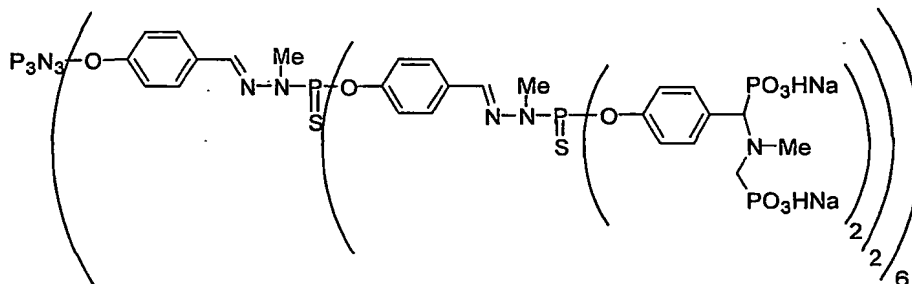
RMN $^{31}P\{-^1H\}$ (CD_3CN/D_2O) : $\delta = 66,09$ (s, P_1 et P_2); 14,1 (s, P_0); 11,2 (s, PO_3HNa) ppm.

25 RMN 1H (CD_3CN/D_2O) : $\delta = 2,5-3,8$ (m, 90H, CH_3-N-P , $N-Me$, CH_2 , CH); 6,5-8,0 (m, 78H, CH_{arom} , $CH=N$).

RMN $^{13}C\{-^1H\}$ (CD_3CN/D_2O) : $\delta = 35,5$ (s large, CH_3-N-P_1); 44,8 (s large, $N-Me$); 54,5 (d, $^1J_{CP} = 132,5$ Hz, CH_2); 70,5 (d, $^1J_{CP} = 129,4$ Hz, CH); 124,4 (s large,

C₀², C₁²); 130,4 (s large, C₀³, C₁³); 136,3 (s large, C₀⁴, C₁⁴); 142,9 (s large, CH=N); 153,9 (s large, C₀¹, C₁¹) ppm.

h) Synthèse du dendrimère de deuxième génération dérivant de l'acide amino-
5 méthyl bis-phosphonique



A une solution du dendrimère de deuxième génération à extrémités azabis-diméthyl-phosphonate dérivé de la méthylamine de l'étape (e) ($1,49 \cdot 10^{-2}$ mmol, 190 mg) à 0°C dans de l'acétonitrile (5 mL) on additionne lentement du bromotriméthylsilane (1,6 mmol; 210 µl). Une fois l'addition terminée on laisse le mélange revenir à température ambiante pendant 12 heures. Le mélange est alors évaporé à sec puis on additionne 1 ml de méthanol anhydre à température ambiante et on laisse le mélange une heure sous agitation. Après évaporation à sec, le résidu est lavé plusieurs fois à l'éther pur. Le produit étant totalement insoluble dans les solvants organiques il est transformé en son mono sel de sodium en présence de soude (3,01 ml d'une solution de soude, à $0,1955 \text{ mol.L}^{-1}$ pour 140 mg de dendrimère acide phosphonique). La solution résultante est lyophilisée pour donner le dendrimère sous forme d'une poudre blanche. Le produit final est isolé avec un rendement de 54%.

20
RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ ($\text{CD}_3\text{CN}/\text{D}_2\text{O}$) : $\delta = 66,7$ (s, P_1); $14,4$ (s, P_0) $10,8$ (s, PO_3HNa)
ppm.

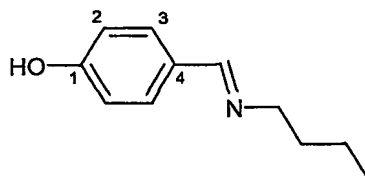
RMN ^1H ($\text{CD}_3\text{CN}/\text{D}_2\text{O}$) : $\delta = 2,5-3,8$ (m, 198H, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$, $\text{CH}_3\text{-N-P}_2$, N-Me, CH_2 , CH); 6.5-8,0 (m, 186H, CH_{arom} , CH=N).

25 RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ ($\text{CD}_3\text{CN}/\text{D}_2\text{O}$) : δ = 35,5 (s large, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$, $\text{CH}_3\text{-N-P}_2$); 44,6 (s large, N-Me); 55,6 (d, $^1J_{\text{CP}}$ = 102,7 Hz, CH_2); 71,0 (d, $^1J_{\text{CP}}$ = 128,2 Hz, CH);

124,4 (s large, C_0^2 , C_1^2 , C_2^2); 130,4 (s large, C_0^3 , C_1^3 , C_2^3); 136,3 (s large, C_0^4 , C_1^4 , C_2^4); 142,9 (s large, CH=N); 153,9 (s, C_0^1 , C_1^1 , C_2^1) ppm.

5 **Exemple 15 : synthèse de dendrimères à cœur cyclotriphosphazene à surface dérivant de l'amino-butyle bis-phosphonate**

a) *Synthèse de l'imine dérivant de la butylamine*

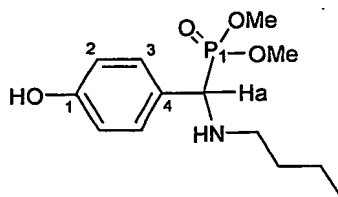


- 10 De la n-butylamine (43 mmol, 4,3mL) et du 4-hydroxybenzaldéhyde (41 mmol, 5 g) sont mélangés sans solvant et à température ambiante avec du tamis moléculaire 4Å. Le mélange est laissé sous agitation magnétique pendant 24 heures puis il est repris avec du THF pour être filtré sur célite. Le THF est évaporé sous pression réduite pour obtenir une huile épaisse et sombre. Cette
- 15 huile peut être dissoute dans un minimum d'éther et est précipité avec du pentane. On obtient ainsi une poudre légèrement rosée avec un rendement de 80%.

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 0,90 (t, $^3J_{\text{HH}}$ = 7,6 Hz, 3H, -CH₃); 1,33 (m, 2H, CH₂-CH₂-CH₃); 1,66 (m, 2H, CH₂-CH₂-CH₃); 3,59 (t, $^3J_{\text{HH}}$ = 7,4 Hz, 2H, N-CH₂-); 6,7 (d, $^3J_{\text{HH}}$ = 8,4 Hz, CH_{arom}, 2H); 7,5 (d, $^3J_{\text{HH}}$ = 8,4 Hz, 2H, CH_{arom}); 8,14 (s, 1H, CH=N); 8,81 (s large, 1H, -OH) ppm.

RMN ^{13}C - $\{^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 13,9 (s, CH₃); 20,3 (s, CH₂-CH₃); 32,7 (s, CH₂-CH₂-CH₃); 60,1 (s, N-CH₂-CH₂-CH₂-CH₃); 116,3 (s, C₂); 125,4 (s, C₄); 130,6 (s, C₃); 161,5 (s, C₁); 162,9 (s, CH=N) ppm.

b) Synthèse de l'amino-butyl mono-phosphonate



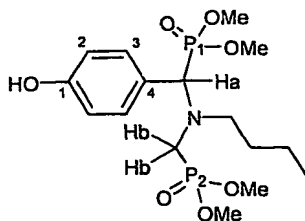
Le phénol porteur de la fonction imine de l'étape (a) (16,9 mmol, 3g) est mélangé sans solvant et à température ambiante avec de la triéthylamine (16,9 mmol, 2,35 ml) ainsi que du diméthylphosphite (16,9 mmol, 1,55 ml). Le mélange est laissé pendant 12 heures à température ambiante puis il est évaporé à sec. La poudre obtenue est mise en solution dans l'acétone puis passée sur un « patch » de silice. Enfin l'éluant est évaporé pour obtenir le produit final avec un rendement de 65%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 29,8$ (s, P_1) ppm.

RMN ^1H (CDCl_3) : $\delta = 0,80$ (t, $^3J_{\text{HH}} = 7,6$ Hz, 3H, $-\text{CH}_3$); 1,20-1,55 (m, 4H, CH_2-CH_2); 2,41 (m, 2H, $\text{N}-\text{CH}_2-$); 3,6 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,4$ Hz, 3H, $-\text{P}_1\text{OMe}$); 3,8 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,8$ Hz, 3H, $-\text{P}_2\text{OMe}$); 4,0 (d, $^2J_{\text{HP}} = 26,0$ Hz, 1H, Ha); 6,7 (d, $^3J_{\text{HH}} = 8,4$ Hz, CH_{arom} , 2H); 7,2 (d, $^3J_{\text{HH}} = 8,4$ Hz, CH_{arom} , 2H) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 13,9$ (s, CH_3); 20,3 (s, CH_2-CH_3); 31,8 (s, $\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$); 47,4 (d, $^3J_{\text{CP}} = 17,6$ Hz, $\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$); 53,6 (d, $^2J_{\text{CP}} = 7,9$ Hz, OMe); 53,9 (d, $^2J_{\text{CP}} = 6,2$ Hz, OMe); 59,8 (d, $^1J_{\text{CP}} = 157,1$ Hz, CH); 115,9 (s, C_2); 125,4 (s, C_4); 129,5 (s, C_3); 157,0 (s, C_1) ppm.

c) Synthèse de l'amino-butyl bis-phosphonate



L'amine secondaire de l'étape (b) (5,8 mmol, 1,67 g) est mise en solution à température ambiante dans le formaldéhyde en solution aqueuse 37 % (8,7 mmol, 657 μl) et le diméthylphosphite (5,8 mmol, 530 μl). Le mélange est laissé sous agitation magnétique et à température ambiante pendant 12 heures. Enfin

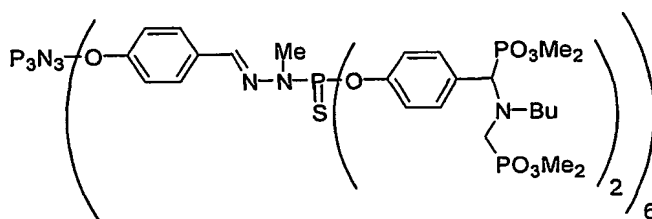
l'excès de formaldéhyde est éliminé sous pression réduite et le produit est purifié par chromatographie sur gel de silice en utilisant l'acétate d'éthyle comme solvant, le produit final est isolé avec un rendement de 60%.

5 RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 28,3 (s, P_1); 30,9 (s, P_2) ppm.

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 0,86 (t, $^3J_{\text{HH}} = 7,6$ Hz, 3H, CH_3); 1,25-1,55 (m, 4H, $\text{CH}_2\text{-CH}_2$); 2,31 (m, 1H, N-CH_2); 2,64 (dd, $^2J_{\text{HP}} = 3,2$ Hz, $^2J_{\text{HH}} = 15,6$ Hz, 1H, $\text{CH}_2\text{-P}_2$); 3,11 (m, 1H, $\text{N-CH}_2\text{-CH}_2$); 3,35 (ddd, $^2J_{\text{HP}} = 17,2$ Hz, $^2J_{\text{HH}} = 17,0$ Hz, $^4J_{\text{HP}} = 1,6$ Hz, 1H, $\text{CH}_2\text{-P}_2$); 3,5 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,4$ Hz, 3H, $-\text{P}_1\text{OMe}$); 3,7 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,8$ Hz, 3H, $-\text{P}_2\text{OMe}$); 3,8 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,8$ Hz, 3H, $-\text{P}_2\text{OMe}$); 3,9 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,8$ Hz, 3H, $-\text{P}_1\text{OMe}$); 4,4 (d, $^2J_{\text{HP}} = 26,0$ Hz, 1H, Ha); 6,84 (d, $^3J_{\text{HH}} = 8,4$ Hz, CH_{arom} , 2H); 7,26 (d, $^3J_{\text{HH}} = 8,4$ Hz, CH_{arom} , 2H); 9,1 (s large, 1H, $-\text{OH}$) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 14,4 (s, CH_3); 20,4 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_3$); 30,6 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$); 46,0 (dd, $^1J_{\text{CP}} = 166,8$ Hz, $^3J_{\text{CP}} = 8,8$ Hz, $\text{CH}_2\text{-P}_2$); 53,0 (d, $^2J_{\text{CP}} = 6,8$ Hz, P_2OMe); 53,4 (d, $^2J_{\text{CP}} = 7,0$ Hz, P_1OMe); 53,7 (d, $^2J_{\text{CP}} = 7,0$ Hz, P_2OMe); 54,1 (d, $^2J_{\text{CP}} = 7,1$ Hz, P_1OMe); 53,1 (t, $^3J_{\text{CP}} = 7,8$ Hz, $\text{N-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$); 61,3 (dd, $^1J_{\text{CP}} = 162,9$ Hz, $^3J_{\text{CP}} = 10,0$ Hz, CH); 115,9 (s, C_2); 121,5 (d, $^2J_{\text{CP}} = 6,0$ Hz, C_4); 132,5 (d, $^3J_{\text{CP}} = 9,1$ Hz, C_3); 158,1 (s, C_1) ppm.

20 d) Synthèse du dendrimère de première génération dérivant de l'amino-butyl bis-phosphonate



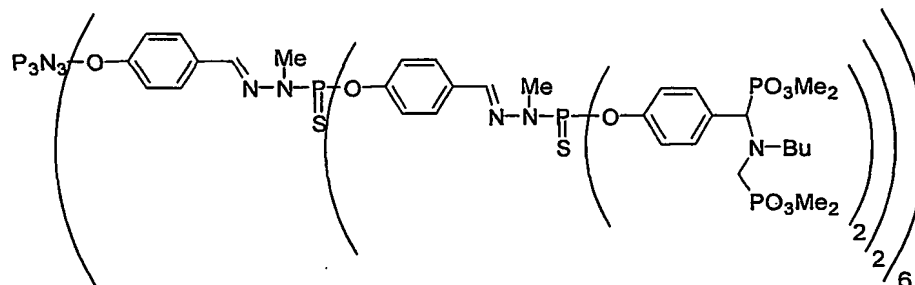
A une solution de dendrimère Gc_1 (0,058 mmol, 106 mg) dans du THF anhydre (3 mL) est additionné du carbonate de césium (1,4 mmol, 453 mg) puis le phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate dérivé de la butylamine de l'étape (c) est ajouté (0,73 mmol, 300 mg). On laisse le mélange sous agitation pendant 24 heures à température ambiante puis on filtre sur célite et on centrifuge le mélange final de manière à séparer les sels. Enfin le produit final est lavé par précipitation dans du pentane et isolé avec un rendement de 65%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 65,4 (s, P_1); 30,8 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 28,3 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 11,4 (s, P_0) ppm.

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 0,82 (t, $^3J_{\text{HH}} = 7,6$ Hz, 36H, CH_3); 1,20-1,50 (m, 48H, $\text{CH}_2\text{-CH}_2$); 2,27 (m, 12H, N-CH_2); 2,57 (dd, $^2J_{\text{HP}} = 3,4$ Hz, $^2J_{\text{HH}} = 15,2$ Hz, 12H, $\text{CH}_2\text{-P}_2$); 3,11 (m, 12H, $\text{N-CH}_2\text{-CH}_2$); 3,26 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,6$ Hz, 18H, $\text{CH}_3\text{-N-P}$); 3,4 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,6$ Hz, 36H, $-\text{P}_1\text{OMe}$); 3,6 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,7$ Hz, 36H, $-\text{P}_2\text{OMe}$); 3,7 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,8$ Hz, 36H, $-\text{P}_2\text{OMe}$); 3,8 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,6$ Hz, 36H, $-\text{P}_1\text{OMe}$); 4,4 (d, $^2J_{\text{HP}} = 25,0$ Hz, 12H, Ha); 6,9-7,8 (m, 78H, CH_{arom} , CH=N) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 14,0 (s, CH_3); 19,9 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_3$); 30,2 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$); 32,8 (d, $^2J_{\text{CP}} = 11,5$ Hz, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$); 46,0 (dd, $^1J_{\text{CP}} = 166,7$ Hz, $^3J_{\text{CP}} = 8,6$ Hz, $\text{CH}_2\text{-P}_2$); 52-54 (m, PO_3Me_2); 60,3 (dd, $^1J_{\text{CP}} = 163,9$ Hz, $^3J_{\text{CP}} = 10,4$ Hz, CH); 121,2 (s large, C_0^2 , C_1^2); 128,2 (s, C_0^3); 128,8 (d, $^3J_{\text{CP}} = 4,5$ Hz, C_1^3); 131,9 (s, C_1^4); 132,1 (s, C_0^4); 139,1 (d, $^3J_{\text{CP}} = 13,9$ Hz, CH=N); 150,6 (d, $^2J_{\text{CP}} = 6,9$ Hz, C_1^1); 151,3 (s, C_0^1) ppm.

e) Synthèse du dendrimère de deuxième génération dérivant de l'amino-butyl bis-phosphonate



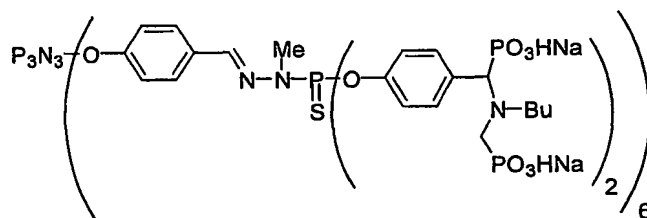
A une solution de dendrimère Gc_2 (0,0106 mmol, 51 mg) dans du THF anhydre (2 mL) est additionné du carbonate de césium (0,54 mmol, 176 mg) puis le phénol aza-bis-diméthyl-phosphonate dérivé de la butylamine de l'étape (c) est ajouté (0,27 mmol, 110 mg). On laisse le mélange sous agitation pendant 36 heures à température ambiante puis on filtre sur célite et on centrifuge le mélange final de manière à séparer les sels. Enfin le produit final est lavé par précipitation dans du pentane et isolé avec un rendement de 75%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 66,1 (s, P_1); 65,3 (s, P_2); 30,8 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 28,3 (s, $\text{P}(\text{O})(\text{OMe})_2$); 11,4 (s, P_0) ppm.

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 0,88 (t, $^3J_{\text{HH}} = 7,6$ Hz, 72H, CH_3); 1,20-1,45 (m, 96H, $\text{CH}_2\text{-CH}_2$); 2,33 (m, 24H, $\text{N-CH}_2\text{-}$); 2,63 (dd, $^2J_{\text{HP}} = 3,4$ Hz, $^2J_{\text{HH}} = 15,2$ Hz, 24H, $\text{CH}_2\text{-P}_2$); 3,16 (m, 24H, $\text{N-CH}_2\text{-CH}_2$); 3,33 (m, 54H, $\text{CH}_3\text{-N-P}$); 3,44 (d, $^3J_{\text{HP}} = 12,0$ Hz, 72H, $-\text{P}_1\text{OMe}$); 3,7 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,7$ Hz, 72H, $-\text{P}_2\text{OMe}$); 3,8 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,6$ Hz, 72H, $-\text{P}_2\text{OMe}$); 3,9 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,7$ Hz, 72H, $-\text{P}_1\text{OMe}$); 4,5 (d, $^2J_{\text{HP}} = 25,5$ Hz, 24H, Ha); 6,9-7,8 (m, 186H, CH_{arom} , CH=N) ppm.

RMN $^{13}\text{C}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 14,4 (s, CH_3); 20,3 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_3$); 30,6 (s, $\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$); 33,3 (d, $^2J_{\text{CP}} = 11,7$ Hz, $\text{CH}_3\text{-N-P}_2$, $\text{CH}_3\text{-N-P}_1$); 46,5 (dd, $^1J_{\text{CP}} = 166,7$ Hz, $^3J_{\text{CP}} = 8,6$ Hz, $\text{CH}_2\text{-P}_2$); 52,5-54,1 (m, PO_3Me_2); "53,1 (t, $^3J_{\text{CP}} = 7,8$ Hz, $\text{N-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$) PB "; 61,3 (dd, $^1J_{\text{CP}} = 164,9$ Hz, $^3J_{\text{CP}} = 10,9$ Hz, CH); 121,6 (s large, C_1^2 , C_2^2); 122,2 (s, C_0^2); 128,7 (s large, C_2^3); 129,3 (s large, C_0^3 , C_1^3); 132,5 (d large, $^2J_{\text{CP}} = 7,5$ Hz, C_2^4 , C_1^4 , C_0^4); 139,1 (s large, CH=N); 151,0 (d, $^2J_{\text{CP}} = 6,9$ Hz, C_2^1); 151,8 (s large, C_1^1 , C_0^1) ppm.

f) Synthèse du dendrimère de première génération dérivant de l'acide amino-butyl bis-phosphonique



A une solution de dendrimère de première génération à extrémités aza-bis-diméthyl-phosphonate dérivé de la butylamine de l'étape (d) ($1,75 \cdot 10^{-5}$ mmol, 110 mg) à 0°C dans de l'acétonitrile (4 mL) on additionne lentement du bromotriméthylsilane (0,92 mmol, 123 μL). Une fois l'addition terminée on laisse le mélange revenir à température ambiante pendant 12 heures. Le mélange est alors évaporé à sec puis on additionne 1 mL de méthanol anhydre à température ambiante et on laisse le mélange une heure sous agitation. Après évaporation à sec, le résidu est lavé plusieurs fois à l'éther pur. Le produit étant totalement insoluble dans les solvants organiques il est transformé en son mono sel de sodium en présence de soude (0,98 mL d'une solution de soude, à

0,1955 mol.L⁻¹ pour 45 mg de dendrimère acide phosphonique). La solution résultante est lyophilisée pour donner le dendrimère sous forme d'une poudre blanche. Le produit final est isolé avec un rendement de 55%.

5 RMN ³¹P-{¹H} (CD₃CN/D₂O) : δ = 69,3 (s, P₁); 15,3 (s, P₀); 13,5 (s, P(O)(OHNa)₂) ppm.

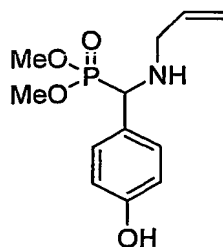
RMN ¹H (CD₃CN/D₂O) : δ = 0,9 (s large, 36H, CH₃); 1,20-1,50 (m, 48H, CH₂-CH₂); 2,5-3,8 (m, 78H, CH₃-N-P, N-CH₂, CH₂, CH); 6,5-8,0 (m, 78H, CH_{arom}, CH=N).

10 RMN ¹³C-{¹H} (CD₃CN/D₂O) : δ = 13,4 (s, CH₃); 19,6 (s, CH₂-CH₃); 26,2 (s, CH₂-CH₂-CH₃); 33,4 (s large, CH₃-N-P₂, CH₃-N-P₁); 50,5 (d, ¹J_{CP} = 123,0 Hz, CH₂-P₂); 54,1 (s large, N-CH₂-CH₂-CH₂-CH₃); 66,3 (dd, ¹J_{CP} = 126,9 Hz, CH); 121,0 (s, C₀²); 121,9 (s, C₁²); 128,6 (s, C₀³); 129,0 (s, C₁³); 132,8 (s, C₀⁴); 134,1 (s, C₁⁴); 141,5 (s large, CH=N); 150,8 (s, C₀¹); 151,5 (d, ²J_{CP} = 6,9 Hz, C₁¹) ppm.

15

Exemple 16 : N-allyl-N-(4-hydroxy)-benzyl-α-amino-phosphonate de diméthyle.

A une suspension de 4-hydroxy-benzaldéhyde (1,1 g, 10 mmol) en présence de MgSO₄ dans 10 mL de CH₂Cl₂ sont additionnés lentement 750 μL (10 mmol)
 20 d'allylamine. Après 30 minutes d'agitation, le phosphite de diméthyle est additionné (900 μL, 10 mmol). La suspension est agitée pendant 18 heures puis filtrée et diluée avec 10 mL de CH₂Cl₂. La phase organique est lavée à l'eau, séchée sur MgSO₄ puis évaporée sous pression réduite. Le produit pur est
 25 obtenu après lavage à l'éther distillé (2 fois 10 mL) et chromatographie sur silice (acétate d'éthyle) sous la forme d'une huile visqueuse avec un rendement de 55 %.

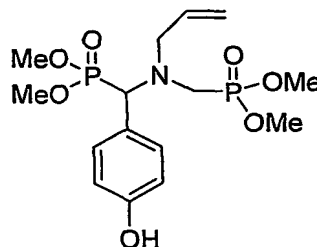


RMN ³¹P-{¹H} (CDCl₃) : δ = 29,8 (s)

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 2,99 (m, 1H); 3,20 (m, 1H); 3,54 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,3 Hz, 3H); 3,74 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,5 Hz, 3H); 4,02 (d, $^2J_{\text{HP}}$ = 19,8 Hz, 1H); 5,09 (m, 2H); 5,79 (m, 1H); 6,74 (d, $^3J_{\text{HH}}$ = 7,6 Hz, 2H); 7,15 (d, $^3J_{\text{HH}}$ = 8,3 Hz, 2H).

Exemple 17 : -allyl-N-(4-hydroxy)-benzyl- α -amino-bis-phosphonate de diméthyle.

A une solution de N-allyl-N-(4-hydroxy)-benzyl- α -amino-phosphonate de diméthyle de l'exemple 16 (970 mg, 3,58 mmol) dans le THF (7 mL) sont ajoutés du formaldéhyde aqueux (37 % dans l'eau, 1,06 mL, 14,3 mmol) puis du phosphite de diméthyle (490 μL , 5,35 mmol). La solution est vigoureusement agitée pendant 48 heures à température ambiante. 25 mL de CH_2Cl_2 sont ajoutés et la solution est lavée avec 15 mL d'eau puis la phase organique est séchée sur MgSO_4 et concentrée sous pression réduite. L'huile résiduelle est purifiée par lavage avec 2 fois 10 mL d'éther distillé puis par chromatographie sur silice (acétate d'éthyle / méthanol 9/1). Rendement 55 %.



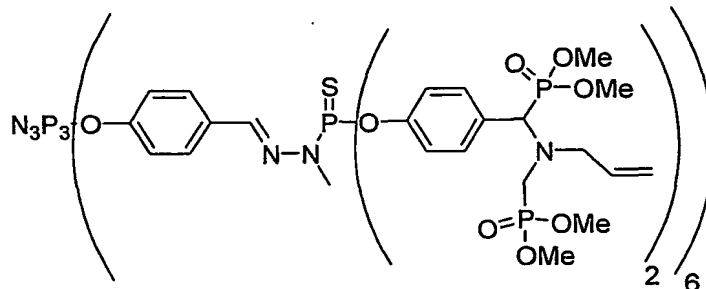
RMN ^{31}P - $\{^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 28,7 (s); 31,5 (s).

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 2,57 (m, 1H); 2,82 (m, 1H); 3,46 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,5 Hz, 3H); 3,47 (m, 1H); 3,70 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,6 Hz, 3H); 3,79 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,7 Hz, 3H); 3,87 (d, $^2J_{\text{HP}}$ = 10,6 Hz, 3H); 3,88 (m, 1H); 4,47 (d, $^2J_{\text{HP}}$ = 25,8 Hz, 1H); 5,19 (m, 2H); 5,83 (m, 1H); 6,82 (d, $^3J_{\text{HH}}$ = 8,4 Hz, 2H); 7,25 (d, $^3J_{\text{HH}}$ = 8,3 Hz, 2H); 9,02 (sl, 1H).

Exemple 18 : Dendrimère de première génération Aza-bis-Phosphonate Dérivé de l'allylamine.

A une solution de Gc_1 (143 mg, 78,2 μmol) dans le THF (5 mL) sont ajoutés le phénol aza-bis phosphonate de l'exemple 17 (400 mg, 1,02 mmol) et du carbonate de césium (348 mg, 1,07 mmol). La suspension est agitée 48 heures

- à température ambiante puis est filtrée deux fois. Le solvant est évaporé sous pression réduite et le résidu est dissous dans un minimum de THF (1mL environ), un large volume de pentane est ajouté et le solide est isolé. La purification est réitérée deux fois puis 2 lavages supplémentaires avec 5mL d'éther distillé sont effectués et le dendrimère est obtenu pur sous forme d'une poudre blanche après séchage sous pression réduite. Rendement 80 %.

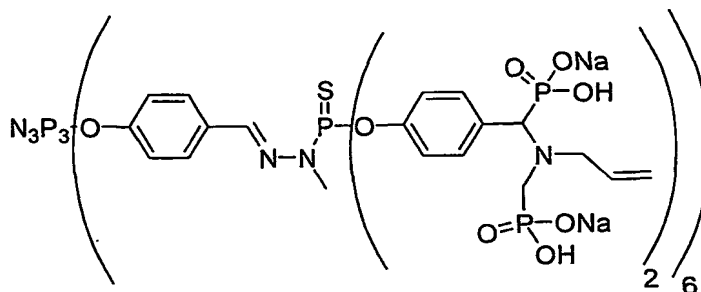


RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 11,3 (s); 28,9 (s); 31,3 (s); 65,4 (s).

10 Exemple 19 : Dendrimère de première génération Aza-bis-Phosphonique Dérivé de l'allylamine.

- Le dendrimère à terminaisons aza-bis-phosphonate dérivé de l'allylamine de l'exemple 18 (200 mg, 32 μmol) est solubilisé dans 5 mL d'acétonitrile distillé puis le bromo-triméthylsilane (270 μL , 2,04 mmol) est ajouté lentement à 0°C.
- 15 La solution est alors agitée 18 heures à température ambiante. Le solvant est évaporé sous pression réduite et le résidu est traité par environ 10 mL de méthanol. Après 1 heure de vigoureuse agitation dans le méthanol, le solide est séché sous pression réduite. L'acide phosphonique est lavé avec 2 fois 15 mL d'éther distillé. Le solvant est éliminé et le dendrimère à extrémités acide
- 20 phosphonique pur est traité lentement par une solution aqueuse de soude 0,1955 M (4,0 mL). La solution homogène est lyophilisée et le dendrimère à terminaison N-(allyl)-acide bis-méthylphosphonique (mono sel de sodium) est isolé avec un rendement quantitatif sous forme d'une poudre blanche.

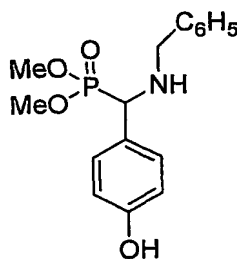
52



RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ ($\text{CD}_3\text{CN}/\text{D}_2\text{O}$): $\delta = 8.7$ (s); 10,9 (sl); 65,1 (sl).

5 **Exemple 20 : N-benzyl-N-(4-hydroxy)-benzyl- α -amino-bis-phosphonate de diméthyle.**

A une solution de 4-hydroxy-benzaldéhyde (4,4 g, 36 mmol) dans le THF (30 mL) sont ajoutés la benzylamine (4,4 mL, 40 mmol) et du MgSO_4 (10 g). Après 1 heure d'agitation, le diméthylphosphite (4,4 g, 36 mmol) est additionné et la solution est agitée 4 jours à température ambiante. La suspension est filtrée, diluée avec du CH_2Cl_2 (100 mL) puis lavée avec 25 mL d'eau. La phase organique est séchée sur MgSO_4 et le solvant est évaporé sous pression réduite. Le solide résiduel est lavé avec 3 fois 30 mL d'éther distillé puis séché sous pression réduite. Rendement 83 %, solide blanc.



15

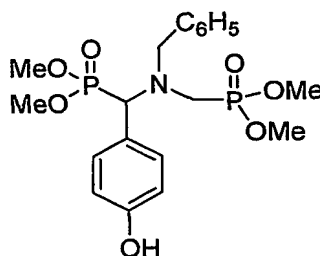
RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 29,8$ (s).

RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 3,48 (m, 1H); 3,54 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,4 Hz, 3H); 3,75 (m, 1H); 3,76 (d, $^3J_{\text{HP}}$ = 10,5 Hz, 3H); 3,98 (d, $^2J_{\text{HP}}$ = 19,9 Hz, 1H); 6,81 (d, $^3J_{\text{HH}}$ = 7,8 Hz, 2H); 7,25 (m, 7H).

20

Exemple 21 : N-benzyl-N-(4-hydroxy)-benzyl- α -amino-phosphonate de diméthyle.

A une solution de N-benzyl-N-(4-hydroxy)-benzyl- α -amino-phosphonate de diméthyle (1,5 g, 4,67 mmol) dans 10 mL de THF sont ajoutés du formaldéhyde aqueux (37 % dans l'eau, 570 mg, 7,01 mmol) et du phosphite de diméthyle (565 mg, 5,20 mmol). La solution est agitée 18 heures à température ambiante puis 300 μ L de formaldéhyde aqueux sont ajoutés. Après 12 heures, la solution est diluée avec 50 mL de CH_2Cl_2 et lavée avec 20 mL d'eau. La phase organique est séchée sur MgSO_4 et concentrée sous pression réduite. L'huile résiduelle est lavée 3 fois avec de l'éther distillé (20 mL) puis dissoute dans un minimum de THF. Un grand volume de pentane est ajouté et l'huile devenue insoluble est séparée du mélange. Après lavage avec 10 mL d'éther distillé et séchage sous pression réduite une mousse jaune est obtenue avec un rendement de 80 %.



RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : δ = 29,1 (s); 31,5 (s).

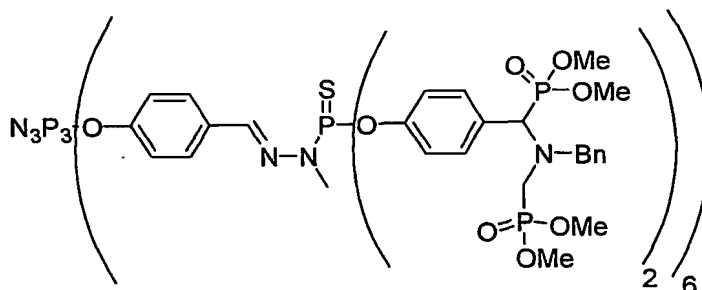
RMN ^1H (CDCl_3) : δ = 2,70 (dd, $^2\text{J}_{\text{HH}} = 15,6$, $^3\text{J}_{\text{HH}} = 3,3$ Hz, 1H); 3,28 (d, $^3\text{J}_{\text{HP}} = 13,4$ Hz, 1H); 3,44 (d, $^3\text{J}_{\text{HP}} = 10,5$ Hz, 3H); 3,54 (m, 1H); 3,65 (d, $^3\text{J}_{\text{HP}} = 10,7$ Hz, 3H); 3,71 (m, 1H); 3,72 (d, $^3\text{J}_{\text{HP}} = 10,6$ Hz, 3H); 3,85 (d, $^3\text{J}_{\text{HP}} = 10,7$ Hz, 3H); 4,41 (m, 1H); 6,86 (d, $^3\text{J}_{\text{HH}} = 8,3$ Hz, 2H); 7,27 (m, 7H).

Exemple 22 : Dendrimère de première génération Aza-bis-Phosphonate Dérivé de la benzylamine.

A une solution de Gc_1 (160 mg, 87,5 μ mol) dans 5 ml de THF sont additionnés le phénol-aza-bis phosphonate dérivé de la benzylamine de l'exemple 21 (500 mg, 1,13 mmol) et du carbonate de césium (382 mg, 1,17 mmol). Après 72 heures d'agitation, la solution est filtrée et le solvant est éliminé sous

pression réduite. Le résidu est purifié par lavage à l'éther (2 fois 10 mL) puis dissous dans un minimum de THF et précipité par ajout d'un grand volume de pentane. Le solide obtenu est isolé puis précipité 2 fois dans les mêmes conditions. Après séchage sous pression réduite, le dendrimère est obtenu

5 sous forme d'une poudre blanche avec un rendement de 85 %.



RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) : $\delta = 12,2$ (s); $29,2$ (s); $31,3$ (s); $65,3$ (s).

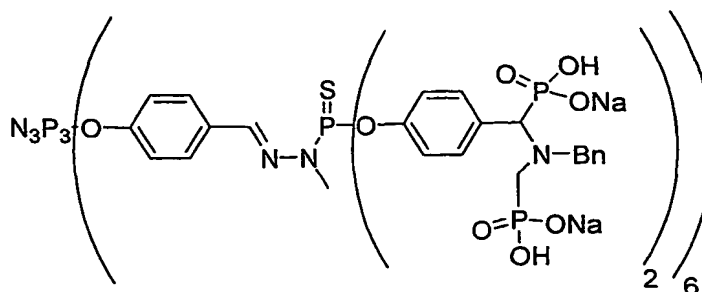
10 **Exemple 23 : Dendrimère de première génération Aza-bis-Phosphonique dérivé de la benzylamine.**

Le dendrimère à terminaisons aza-bis-phosphonate dérivé de la benzylamine de l'exemple 22 (150 mg, 22,3 μmol) est solubilisé dans 5 mL d'acétonitrile distillé puis le bromo-triméthylsilane (185 μL , 1,39 mmol) est ajouté lentement à

15 0°C . La solution est alors agitée 24 heures à température ambiante. Le solvant est évaporé sous pression réduite et le résidu est traité par environ 10 mL de méthanol. Après 1 heure de vigoureuse agitation dans le méthanol, le solide est séché sous pression réduite. L'acide phosphonique est lavé avec 2 fois 15 mL d'éther distillé. Le solvant est éliminé et le dendrimère à extrémités acide

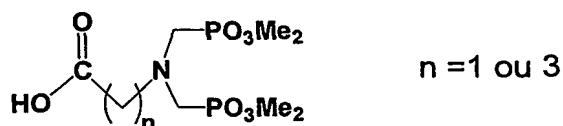
20 phosphonique pur est traité lentement par une solution aqueuse de soude 0,1955 M (2,7 mL). La solution homogène est lyophilisée et le dendrimère à terminaison N-(benzyl)-acide bis-méthylphosphonique (mono sel de sodium) est isolé avec un rendement quantitatif sous forme d'une poudre blanche.

55



RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ ($\text{CD}_3\text{CN}/\text{D}_2\text{O}$): $\delta = 8.9$ (s); 10,5 (sl); 65,1 (sl).

Exemple 24 : Synthèse des acides carboxyliques azabis-phosphonate



5

(a) $n = 1$

5g de glycine (66,6 mmol) sont introduits dans un ballon et agités avec 20 mL de THF, 200 mmol de formaldéhyde à 37% en solution aqueuse sont ajoutés à température ambiante et agités pendant 30 minutes. On additionne alors 266 mmol de diméthylphosphite. Le mélange est maintenu sous agitation magnétique à température ambiante pendant 12 h, 40 mL d'eau distillée sont ajoutés au milieu réactionnel, le THF est éliminé sous pression réduite et le produit est extrait avec 3 x 100mL de chloroforme. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium puis évaporée. Le produit est alors purifié par chromatographie sur colonne de silice en éluant avec un mélange CH_2Cl_2 / MeOH (95 / 5). Le produit est obtenu avec un rendement de 37 %.

Rf (CH_2Cl_2 / MeOH : 95 / 5) = 0,32
 RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,0$ ppm.
 RMN ^1H (CDCl_3) $\delta = 3,22$ (d, $^2J_{\text{HP}} = 10,1$ Hz, 4H, $\text{CH}_2\text{-P}$), 3,61 (s, 2H, $\text{CH}_2\text{-CO}$), 3,68 (d, $^3J_{\text{HP}} = 10,6$ Hz, 12H, O- CH_3), 10,8 (s, 1H, COOH) ppm.

(b) $n = 3$

5 g d'acide 4-aminobutyrique (48,5 mmol) sont introduits dans un ballon et agités avec 20 mL de THF, 145 mmol de formaldéhyde à 37% en solution aqueuse sont ajoutés à température ambiante et agités pendant 30 minutes. On

25

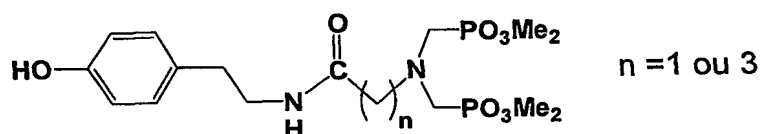
additionne alors 194 mmol de diméthylphosphite. Le mélange est maintenu sous agitation magnétique à température ambiante pendant 12 h, 40 mL d'eau distillée sont ajoutés au milieu réactionnel, le THF est éliminé sous pression réduite et le produit est extrait avec 3 x 100mL de chloroforme. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium puis évaporée. Le produit est alors purifié par chromatographie sur colonne de silice en éluant avec un mélange CH₂Cl₂ / MeOH (95 / 5). Le produit est obtenu avec un rendement de 53 %.

10 R_f (CH₂Cl₂ / MeOH : 95 / 5) = 0,35

RMN ³¹P-{¹H} (CDCl₃) δ = 30,7 ppm.

RMN ¹H (CDCl₃) δ = 1,74 (quint, ³J_{HH} = 7,1 Hz, 2H, CO-CH₂-CH₂), 2,36 (t, ³J_{HH} = 7,1 Hz, 2H, CO-CH₂), 2,78 (t, ³J_{HH} = 7,1 Hz, 2H, CH₂-N), 3,10 (d, ²J_{HP} = 8,8 Hz, 4H, CH₂-P), 3,74 (d, ³J_{HP} = 10,7 Hz, 12H, O-CH₃) ppm. Le proton COOH n'a pas été observé.

Exemple 25 : Synthèse des composés amido-tyramine-azabisphosphonate



20

(a) n = 1

300 mg d'acide carboxylique (0,94 mmol) sont introduits dans un ballon sous argon et dissous dans 5 mL de DMF sec. La solution est placée à 0°C, on lui ajoute alors 1,3 équivalents de 1-hydroxybenzotriazole (HOBt), l'agitation est maintenue pendant 15 minutes à 0°C puis on additionne 1,3 équivalents de 1,3-dicyclohexylcarbodiimide (DCC). Le mélange est agité pendant 30 minutes à 0°C puis pendant 1h à température ambiante. On observe la formation d'un précipité. Le mélange est remplacé à 0°C puis on ajoute la tyramine (1,1

30

équivalents) et on agite 30 minutes à 0°C puis 15h à température ambiante. Le précipité est éliminé sur filtre millipore 5μ et la solution est lyophilisée. L'huile résiduelle est purifiée par chromatographie sur colonne de silice. L'éluant utilisé est un mélange CH₂Cl₂ / MeOH (90 / 10), R_f = 0,47, le produit est obtenu avec un rendement de 42%.

RMN ³¹P-{¹H} (CDCl₃) δ = 30,2 ppm.

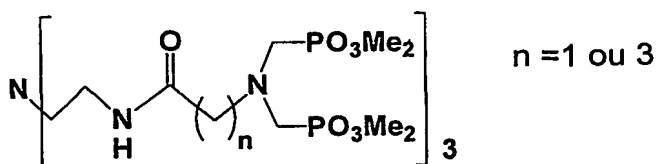
RMN ¹H (CDCl₃) δ = 2,73 (t, ³J_{HH} = 7,4 Hz, 2H, C₆H₅-CH₂), 3,13 (d, ²J_{HP} = 9,0 Hz, 4H, CH₂-P), 3,33-3,52 (m, 4H, CH₂-N, CH₂-NH), 3,74 (d, ³J_{HP} = 10,7 Hz, 12H, O-CH₃), 6,75 (d, ³J_{HH} = 8,4 Hz, 2H, H_{Ar}), 7,00 (d, ³J_{HH} = 8,4 Hz, 2H, H_{Ar}), 7,46 (t, ³J_{HH} = 5,8 Hz, 1H, NH) ppm.

(b) n = 3

300 mg d'acide carboxylique (0,86 mmol) sont introduits dans un ballon sous argon et dissous dans 5 mL de DMF sec. La solution est placée à 0°C, on lui ajoute alors 1,3 équivalents de 1-hydroxybenzotriazole (HOBt), l'agitation est maintenue pendant 15 minutes à 0°C puis on additionne 1,3 équivalents de 1,3-dicycloheylcarbodiimide (DCC). Le mélange est agité pendant 30 minutes à 0°C puis pendant 1h à température ambiante. On observe la formation d'un précipité. Le mélange est remplacé à 0°C puis on ajoute la tyramine (1,1 équivalents) et on agite 30 minutes à 0°C puis 15h à température ambiante. Le précipité est éliminé sur filtre millipore 5μ et la solution est lyophilisée. L'huile résiduelle est purifiée par chromatographie sur colonne de silice. L'éluant utilisé est un mélange CH₂Cl₂ / MeOH (95 / 5), R_f = 0,52, le produit est obtenu avec un rendement de 51%.

RMN ³¹P-{¹H} (CDCl₃) δ = 30,6 ppm.

Exemple 26 : Synthèse des modèles de DAB à extrémités azabis-phosphonate



Les synthèses sont réalisées suivant le protocole décrit dans l'exemple précédent pour le couplage des acides carboxyliques azabisphosphonate sur la tyramine en présence de HOBt et de DCC. Les quantités utilisées sont les suivantes : 0,4 mmol de tris(2-aminoéthyl)amine, 1,57 mmol d'acide carboxylique azabis-phosphonate (avec $n = 1$ ou 3), 2,22 mmol de HOBt et 2,22 mmol de DCC. Les produits sont purifiés par dissolution dans un volume minimum de CH_2Cl_2 et précipitation dans un grand volume de diéthyldéther. Ces précipitations sont répétées trois fois pour éliminer les traces de HOBt.

10

(a) $n = 1$

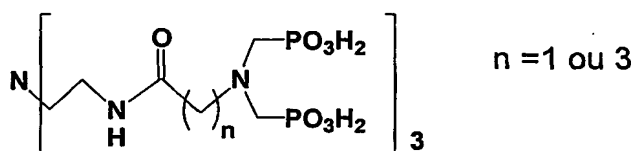
Le produit est obtenu avec un rendement de 55%.

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,3$ ppm.

15 (b) $n = 3$

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,5$ ppm.

Exemple 27 : Synthèse des modèles de DAB à extrémités acide azabis-phosphonique



20

0,25 mmol de composé modèle de DAB azabis-phosphonate de l'exemple 26 sont mis en solution dans 3 mL d'acétonitrile et placés à 0°C puis on additionne goutte à goutte 3,75 mmol de BrTMS sous atmosphère inerte. Après 30 minutes d'agitation à 0°C le bain de glace est enlevé et l'agitation est maintenue pendant 15h à température ambiante. Le solvant est éliminé sous pression réduite et 3 mL de MeOH sont ajoutés sur le résidu sec. On agite 30 minutes puis on élimine le solvant sous vide et on additionne 3 mL d'eau distillée. Après 1 heure d'agitation le mélange est lyophilisé. Le résidu sec est

25

lavé 3 fois à l'éther sec. Les produits sont obtenus sous la forme d'une poudre beige.

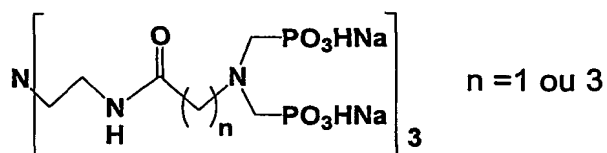
(a) $n = 1$

5 RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 11,2$ ppm.

(b) $n = 3$:

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 11,0$ ppm.

10 **Exemple 28 : Synthèse des mono sels de sodium des modèles de DAB à extrémités acide azabis-phosphonique**



1 équivalent de NaOH (0,1955N en solution aqueuse) par groupement PO_3H_2 est additionné directement sur les composés acide azabis-phosphonique de l'exemple 27. Après lyophilisation on obtient les produits de façon quantitative.

15

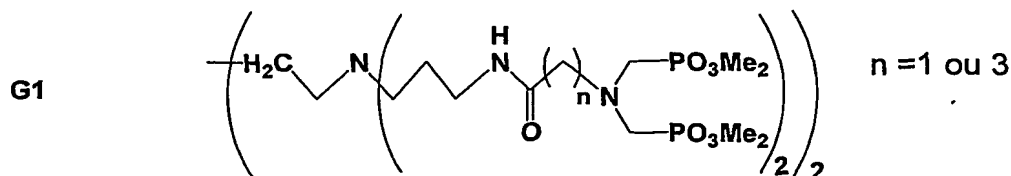
(a) $n = 1$

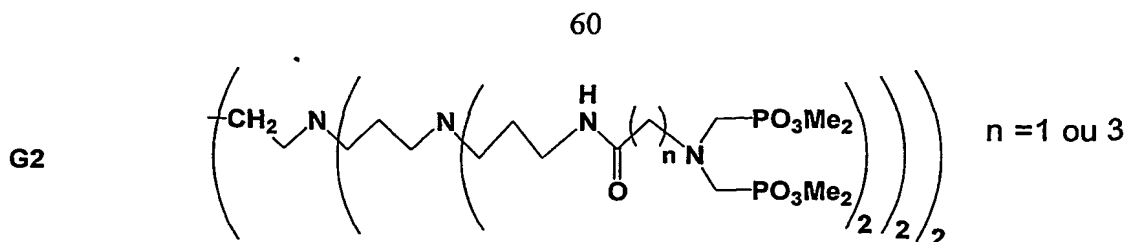
RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 17,8$ ppm.

20 (b) $n = 3$

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 17,5$ ppm.

25 **Exemple 29 : Synthèse des dendrimères de type DAB de génération 1 et de génération 2 ayant respectivement 4 et 8 groupements azabis-phosphonate en surface**





A 2 mmol d'acide carboxylique azabis-phosphonate de l'exemple 28, on additionne sous atmosphère inerte 4 mL de DMF sec. La solution est placée à 0°C puis 3 mmol de HOBt sont ajoutés et on maintient l'agitation à 0°C pendant 30 minutes, 3 mmol de DCC sont additionnés. Après 30 minutes à 0°C on laisse le mélange remonter à température ambiante et on maintient l'agitation pendant 1 heure supplémentaire, on observe la formation progressive d'un précipité. La suspension est à nouveau placée à 0°C puis on ajoute 0,33 mmol de dendrimère dans le cas du G1 ou 0,17 mmol de dendrimère dans le cas du G2. Après 30 minutes à 0°C l'agitation est maintenue à température ambiante pendant 20h. Le précipité est éliminé sur filtres millipores 5 μ puis le DMF est lyophilisé. Le produit est traité trois fois par dissolution dans un volume minimum de dichlorométhane et précipitation dans un grand volume de diéthyléther de façon à éliminer l'excès de réactifs.

Dans le cas des dendrimères de type DAB de génération 1 :

Pour $n = 1$: le rendement est de 73%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,2$ ppm.

Pour $n = 3$: le rendement est de 69%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,4$ ppm.

Dans le cas des dendrimères de type DAB de génération 2 :

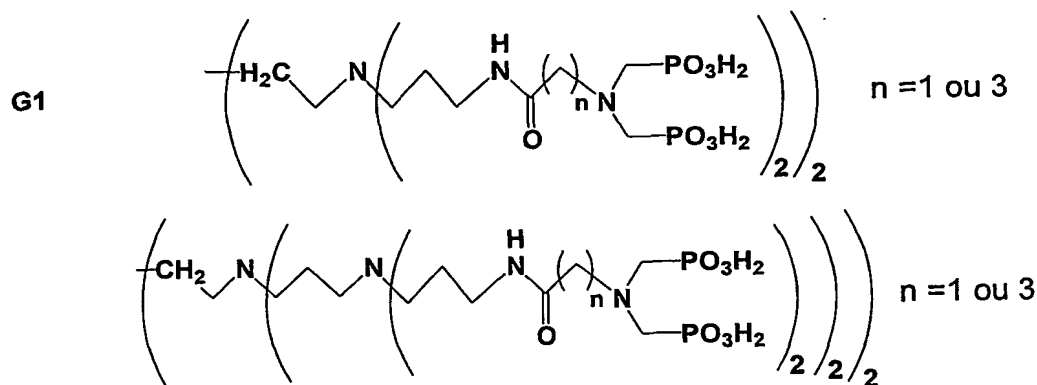
Pour $n = 1$: le rendement est de 64%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,3$ ppm.

Pour $n = 3$: le rendement est de 75%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,5$ ppm.

Exemple 30 : Synthèse des dendrimères de type DAB de génération 1 et de génération 2 ayant respectivement 4 et 8 groupements acide azabis-phosphonique en surface



5

A 0,2 mmol de dendrimère de type DAB à extrémités azabis-phosphonate de génération 1 ou 2 de l'exemple précédent, on ajoute sous atmosphère inerte 4 mL d'acétonitrile fraîchement distillé et le mélange est refroidi à 0°C. On ajoute alors goutte à goutte 6,4 mmol de BrTMS (soit 32 équivalents) dans le cas du dendrimère de génération 1, et 12,8 mmol (soit 64 équivalents) dans le cas du dendrimère de génération 2. Le mélange est maintenu à 0°C pendant 30 minutes puis sous agitation à température ambiante pendant 15 heures supplémentaires. L'acétonitrile est éliminé sous pression réduite puis le mélange est méthanolysé et hydrolysé comme dans les cas précédents. Le résidu sec est alors lavé deux fois avec un mélange THF / diéthyéther (1 / 9). La poudre est alors séchée sous vide pour conduire au produit pur.

Dans le cas des dendrimères de type DAB de génération 1

20 Pour n = 1 : le rendement est de 79%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 11,5$ ppm.

Pour n = 3 : le rendement est de 68%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , CD_3COCD_3) $\delta = 11,0$ ppm.

25

Dans le cas des dendrimères de type DAB de génération 2

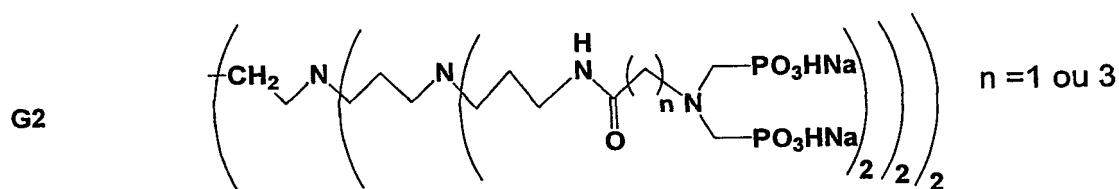
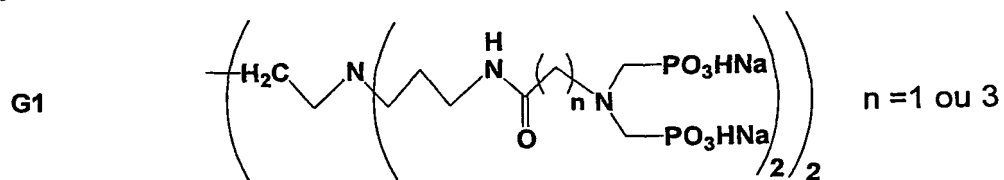
Pour $n = 1$: le rendement est de 68%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , CD_3COCD_3) $\delta = 10,6$ ppm.

5 Pour $n = 3$: le rendement est de 74%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , CD_3COCD_3) $\delta = 10,9$ ppm.

Exemple 31 : Synthèse des mono sels de sodium correspondants



10

La procédure est la même que celle décrite dans l'exemple précédent, c'est à dire l'addition de 1 équivalent de NaOH (0,1955N en solution aqueuse) par fonction PO_3H_2 de surface. Dans le cas des dendrimères de génération 1, 8 équivalents de NaOH sont additionnés et dans le cas des dendrimères de génération 2, 16 équivalents de NaOH sont ajoutés. Après lyophilisation les produits sont obtenus de façon quantitative.

15

Dans le cas des dendrimères de type DAB de génération 1

20 Pour $n = 1$:

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 20,0$ ppm.

Pour $n = 3$:

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , CD_3COCD_3) $\delta = 10,2$ ppm.

25

Dans le cas des dendrimères de type PAMAM de génération 0

Pour $n = 1$: le rendement est de 67%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,1$ ppm.

5 Pour $n = 3$: le rendement est de 75%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,4$ ppm.

Dans le cas des dendrimères de type PAMAM de génération 1

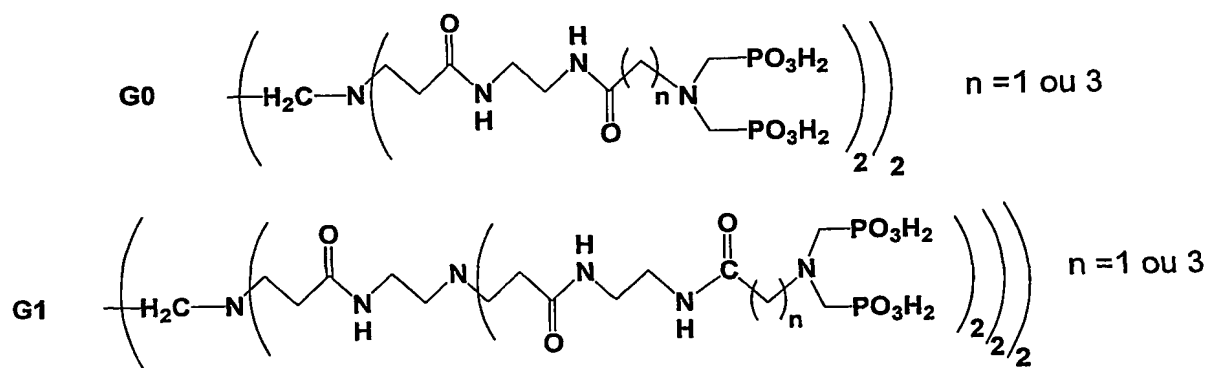
Pour $n = 1$: le rendement est de 63%

10 RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,2$ ppm.

Pour $n = 3$: le rendement est de 78%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 30,4$ ppm.

15 **Exemple 33 : Synthèse des dendrimères de type PAMAM de génération 0 et de génération 1 ayant respectivement 4 et 8 groupements acide azabis-phosphonique en surface**



20

A 0,2 mmol de dendrimère de type PAMAM à extrémités azabis-phosphonate de génération 0 ou 1 de l'exemple précédent, on ajoute sous atmosphère inerte 4 mL d'acétonitrile fraîchement distillé et le mélange est refroidi à 0°C. On ajoute alors goutte à goutte 6,4 mmol de BrTMS (soit 32 équivalents) dans le cas du dendrimère de génération 0, et 12,8 mmol (soit 64 équivalents) dans le cas du dendrimère de génération 1. Le mélange est maintenu à 0°C pendant 30 minutes puis sous agitation à température ambiante pendant 15 heures

25

supplémentaires. L'acétonitrile est éliminé sous pression réduite puis le mélange est méthanolysé et hydrolysé comme dans les cas précédents. Le résidu sec est alors lavé deux fois avec un mélange THF / diéthyéther (1 / 9). La poudre est alors séchée sous vide pour conduire au produit pur.

5

Dans le cas des dendrimères de type PAMAM de génération 0

Pour $n = 1$: le rendement est de 65%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 10,9$ ppm.

Pour $n = 3$: le rendement est de 71%

10 RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , CD_3COCD_3) $\delta = 11,1$ ppm.

Dans le cas des dendrimères de type PAMAM de génération 1

Pour $n = 1$: le rendement est de 73%

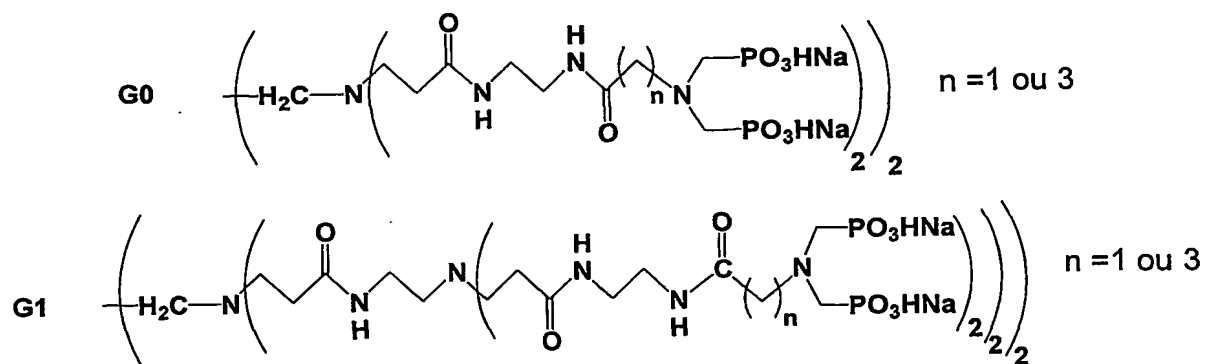
RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , CD_3COCD_3) $\delta = 11,0$ ppm.

15

Pour $n = 3$: le rendement est de 67%

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , CD_3COCD_3) $\delta = 11,3$ ppm.

Exemple 34 : Synthèse des mono sels de sodium correspondant aux composés de l'exemple 35



La procédure est la même que celle précédemment décrite, c'est à dire l'addition de 1 équivalent de NaOH (0,1955N en solution aqueuse) sont ajoutés par fonction PO_3H_2 de surface. Dans le cas des dendrimères de génération 0 avec $n = 1$ ou 3, 8 équivalents de NaOH sont additionnés et dans le cas des

dendrimères de génération 1 avec $n = 1$ ou 3, 16 équivalents de NaOH sont ajoutés. Après lyophilisation les produits sont obtenus de façon quantitative.

Dans le cas des dendrimères de type PAMAM de génération 0

5 Pour $n = 1$:

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 19,7$ ppm.

Pour $n = 3$:

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , CD_3COCD_3) $\delta = 10,2$ ppm.

10

Dans le cas des dendrimères de type PAMAM de génération 1

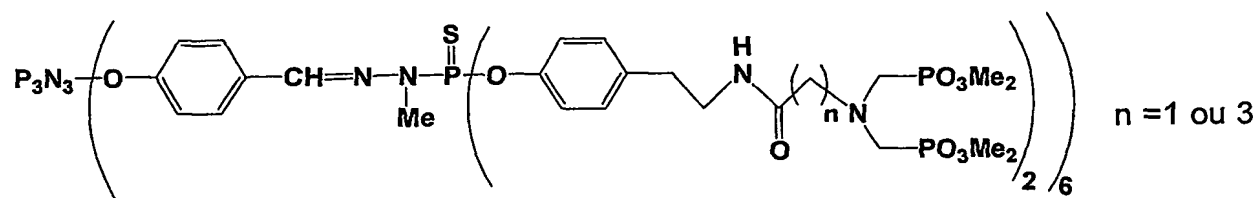
Pour $n = 1$:

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , CD_3COCD_3) $\delta = 10,5$ ppm.

15 Pour $n = 3$:

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , CD_3COCD_3) $\delta = 10,4$ ppm.

Exemple 35 : Synthèse de dendrimères phosphorés de type Gc présentant 12 extrémités amido-azabis-phosphonate en surface



20

0,017 mmol de dendrimer Gc₁ de génération 1 présentant 12 liaisons P(S)-Cl en surface sont mis en solution dans 3 mL de THF sec. Sur cette solution on ajoute successivement 5,04 mmol de carbonate de césium puis

25 0,23 mmol de composé tyramine-amido-azabis-phosphonate avec $n = 1$ ou 3 de l'exemple 25 en solution dans 3 mL de THF sec. Le mélange est agité une nuit à température ambiante puis filtré sur célite. Le milieu réactionnel est évaporé sous pression réduite puis le résidu sec est dissous dans un volume minimum de dichlorométhane. Le produit est alors précipité dans un grand

volume d'éther. Cette opération est répétée trois fois pour éliminer le léger excès de phénol de départ. Les produits sont obtenus sous la forme de poudres avec pour $n = 1$ un rendement de 88% et pour $n = 3$ de 85 %.

5 Pour $n = 1$:

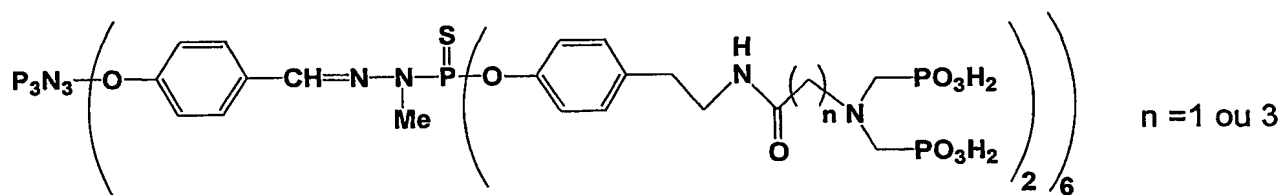
RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 11,7$ (s, N_3P_3), 30,1 (s, PO_3Me_2), 66,6 (s, $\text{P}=\text{S}$) ppm.

Pour $n = 3$:

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (CDCl_3) $\delta = 11,7$ (s, N_3P_3), 30,3 (s, PO_3Me_2), 66,6 (s, $\text{P}=\text{S}$) ppm.

10

Exemple 36 : Synthèse de dendrimères phosphorés de type Gc présentant 12 extrémités acide amido-azabis-phosphonique en surface



15

0,015 mmol de dendrimères à extrémité amido-azabis-phosphonate précédemment décrits (avec $n = 1$ ou 3) sont mis en solution sous atmosphère inerte dans 3 mL d'acétonitrile distillé. La solution est placée à 0°C puis 48 équivalents de BrTMS (0,73 mmol) sont ajoutés goutte à goutte sous argon. Le mélange est agité pendant 30 minutes à 0°C puis une nuit à température ambiante. Après méthanolyse et hydrolyse comme décrit dans le protocole habituel (ie DAB et PAMAM), le résidu sec est lavé avec de l'éther sec pour conduire au produit pur avec un rendement de 63% pour $n = 1$ et de 58% pour $n = 3$.

20

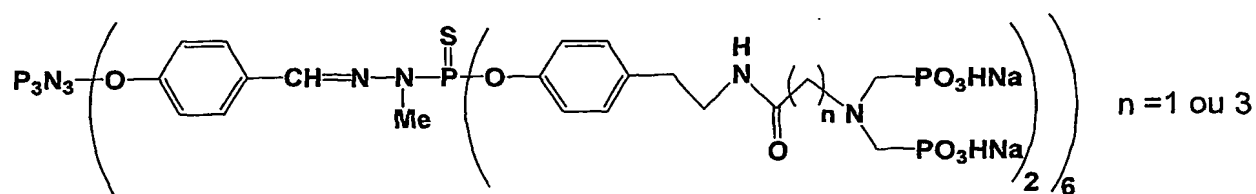
25 Pour $n = 1$:

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd_8) $\delta = 11,9$ (s, PO_3H_2), 12,8 (s, N_3P_3), 66,5 (s, $\text{P}=\text{S}$) ppm.

Pour $n = 3$:

RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 12,1$ (s, PO_3H_2), $12,8$ (s, N_3P_3), $66,5$ (s, $\text{P}=\text{S}$) ppm.

5 Exemple 37: Synthèse des mono sels de sodium correspondants



0,010 mmol de dendrimères à extrémités azabis-phosphonique de l'exemple précédent sont mis en solution dans 0,24 mmol de solution aqueuse de NaOH
 10 0,1955N. Le mélange est agité 30 minutes à température ambiante puis lyophilisé. Les produits sont obtenus de façon quantitative.

Pour $n = 1$:

15 RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 12,8$ (s, N_3P_3), $16,5$ (s, PO_3HNa), $66,8$ (s, $\text{P}=\text{S}$) ppm.

Pour $n = 3$:

20 RMN $^{31}\text{P}\{-^1\text{H}\}$ (D_2O , THFd8) $\delta = 12,8$ (s, N_3P_3), $16,2$ (s, PO_3HNa), $66,8$ (s, $\text{P}=\text{S}$) ppm.

Exemple 38 : Propriétés lubrifiantes

Le composé de l'exemple 12 a été testé dans un test de lubrification Falex (test de rupture) en contact acier/acier. Ce test a permis de mettre en évidence
 25 que les dendrimères fonctionnalisés bisphosphonates de l'invention peuvent être utilisés en tant qu'additif extrême pression de lubrification. Ces additifs dilués à hauteur de 1 % permettent d'obtenir un niveau de lubrification égal ou supérieur à un alkylester phosphate, souvent utilisé en tant qu'additif de lubrification.

REVENDICATIONS

1. Dendrimères de génération n comprenant :

- un noyau central § de valence m ;
- 5 - éventuellement des chaînes de génération en arborescence autour du noyau ;
- une chaîne intermédiaire à l'extrémité de chaque chaîne de génération éventuellement présente ou à l'extrémité de chaque liaison autour du noyau, le cas échéant ; et
- 10 - un groupe terminal à l'extrémité de chaque chaîne intermédiaire, caractérisés en ce que ledit groupe terminal est représenté par la formule:

$$-(A1)<[A2-P(=O)(OX)_2]_2 \quad (T)$$

où

- A1< représente le radical -CR< ou -Hétéroatome< ;
- 15 chacun des A2, identiques ou différents représentent indépendamment une liaison simple ou une chaîne hydrocarbonée de 1 à 6 chaînons, linéaire ou ramifiée, chacun desdits chaînons pouvant éventuellement être choisi parmi un hétéroatome, chaque chaînon pouvant être éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi
- 20 -Alkyle, -Hal, -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -OAlkyle, -Aryle, -Aralkyle;
X représente un radical -alkyle, -Aryle, -H ou /M⁺ où M est un cation,
m représente un entier supérieur ou égal à 1;
n représente un entier compris entre 0 et 12 ;
< représente deux liaisons situées sur A1.

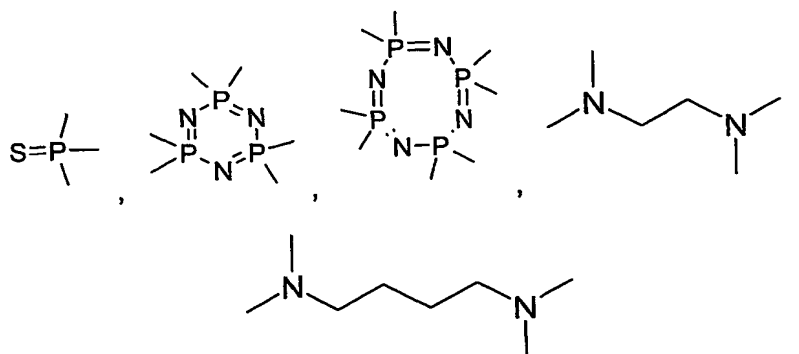
25

2. Dendrimères selon la revendication 1, tels qu'ils présentent une structure de type DAB, PAMAM, ou PMMH.

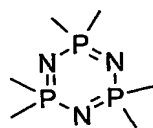
3. Dendrimères selon la revendication 1 ou 2, tels que A1 représente le
30 radical -CH< ou -N<.

4. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que A2 représente -Me-.

5. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que le noyau central § est choisi parmi les groupes suivants :



6. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que le noyau central § est de formule :



7. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que m représente un entier compris entre 1 et 8.

15

8. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que m est choisi parmi 3, 4 ou 6.

9. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que n est compris entre 0 et 3.

20

10. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que les chaînes de génération sont choisies parmi toute chaîne hydrocarbonée de 1 à 12 chaînons, linéaire ou ramifiée, contenant éventuellement une ou plusieurs double ou triple liaison, chacun desdits

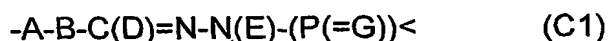
25

chaînon pouvant éventuellement être choisi parmi un hétéroatome, un groupe Aryle, Hétéroaryle, $>C=O$, $>C=NR$, chaque chaînon pouvant être éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle, -Hal, $-NO_2$, $-NRR'$, $-CN$, $-CF_3$, $-OH$, $-OAlkyle$, -Aryle, -Aralkyle.

5 où

R et R', identiques ou différents, représentent indépendamment un atome d'hydrogène ou un radical -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ;

11. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes,
10 tels que les chaînes de génération, identiques ou différentes, sont représentées par la formule :



où :

A représente un atome d'oxygène, soufre, phosphore ou un radical
15 -NR- ;

B représente un radical -Aryle-, -Hétéroaryle-, -Alkyle-, chacun pouvant être éventuellement substitué par un atome d'Halogène ou un radical $-NO_2$, $-NRR'$, $-CN$, $-CF_3$, $-OH$, -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ;

C représente l'atome de carbone,

20 D et E, identiques ou différents, représentent indépendamment un atome d'hydrogène, un radical -Alkyle, $-OAlkyle$, -Aryle, -Aralkyle, chacun pouvant être éventuellement substitué par un atome d'Halogène ou un radical $-NO_2$, $-NRR'$, $-CN$, $-CF_3$, $-OH$, -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ;

25 G représente un atome de soufre, oxygène, azote, Soufre, Sélénium, Tellure ou un radical $=NR$;

N représente l'atome d'azote ;

P représente l'atome de phosphore.

12. Dendrimères selon la revendication 11 tels que dans la formule C1, A
30 représente un atome d'oxygène.

13. Dendrimères selon la revendication 11 ou 12, tels que B représente un radical phényle éventuellement substitué.

14. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 11 à 13, tels
5 que D représente un atome d'oxygène.

15. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 11 à 14, tels que E représente un radical -Alkyle.

10 16. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 11 à 15, tels que G représente un atome de soufre.

17. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 1 à 10, tels que les chaînes de génération sont représentées par la formule :

15
$$-A'-(C=O)-N(R)-B'-N< \quad (C1')$$

où

A' et B' représentent indépendamment un radical -Alkyle, -Alkényle, -Alkynyle, chacun pouvant éventuellement être substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle, -Hal, -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH,
20 -OAlkyle, -Aryle, -Aralkyle ;

R, R' sont définis comme précédemment.

18. Dendrimères selon la revendication 17, tels que A' et B' représentent indépendamment un radical -Alkyle-.

25

19. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 1 à 10, tels que les chaînes de génération sont représentées par la formule :

$$-A''-N< \quad (C1'')$$

où

30 A'' représente un radical -Alkyle, -Alkényle, -Alkynyle, chacun éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi

-Alkyle, -Hal, -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -OAlkyle, -Aryle, -Aralkyle, où RR' sont définis comme précédemment.

20. Dendrimères selon la revendication 19, tels que A'' représente un radical
5 -Alkyle- éventuellement substitué.

21. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que les chaînes intermédiaires sont choisies parmi toute chaîne hydrocarbonée de 1 à 12 chaînons, linéaire ou ramifiée, contenant
10 éventuellement une ou plusieurs double ou triple liaison, chacun desdits chaînons pouvant éventuellement être choisi parmi un hétéroatome, un groupe Aryle, Hétéroaryle, >C=O, >C=NR, chaque chaînon pouvant être éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi
-Alkyle, -Hal, -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -OAlkyle, -Aryle, -Aralkyle,
15 où RR' sont définis comme précédemment.

22. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que les chaînes intermédiaires sont représentées par la formule :



20 où

J représente un atome d'oxygène, soufre, ou un radical -NR- ;

K représente un radical -Aryle-, -Hétéroaryle-, -Alkyle-, chacun pouvant être éventuellement substitué par un atome d'Halogène ou un radical -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ;

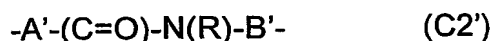
25 L représente une chaîne hydrocarbonée de 1 à 6 chaînons, linéaire ou ramifiée, contenant éventuellement une ou plusieurs double ou triple liaison, chacun desdits chaînons pouvant éventuellement être un hétéroatome, chaque chaînon pouvant être éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle, -Hal, -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -OAlkyle, -Aryle,
30 -Aralkyle,
où RR' sont définis comme précédemment.

23. Dendrimères selon la revendication 22, tels que J représente un atome d'oxygène.

24. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 22 ou 23, tels
5 que K représente un radical –Phényle- éventuellement substitué.

25. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 22 à 24 tels que L représente un radical $-(Alk)_a-$ ou le radical $-C(D)=N-N(E)-(Alk)_a-$.

10 26. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 1 à 21, tels que les chaînes intermédiaires sont représentées par la formule



où A', B', R, R' sont définis comme dans la revendication 17 ou 18.

15 27. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 1 à 21, tels que les chaînes intermédiaires sont représentées par la formule



où

A'' est défini comme en revendication 19 ou 20.

20

28. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que M^+ représente un cation d'un élément du groupe IA, IIA, IIB ou IIIA de la classification périodique ou un cation d'une base azotée.

25 29. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que M est choisi parmi les atomes de sodium, potassium.

30. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que les chaînes de génération sont identiques.

30

31. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels que dans les formules (C1) et (C2), J et K sont respectivement égaux à A, B.

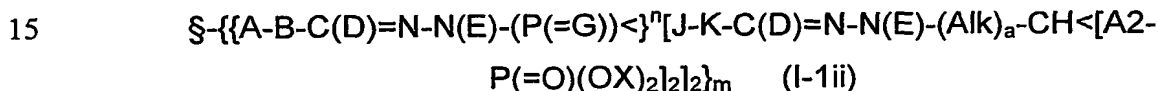
5 32. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, tels qu'ils sont représentés par la formule (I) suivante :



dans laquelle :

10 \S , A, B, C, D, E, G, N, P, J, K, X, A2, m, n sont définis comme dans les revendications précédentes, $\{ \}^n$ désigne la structure en arborescence des chaînes de génération n dudit dendrimère, et a représente 0 ou 1.

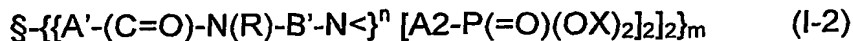
33. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 1 à 31, tels qu'ils sont représentés par la formule (I-1ii) suivante :



dans laquelle :

20 \S , A, B, C, D, E, G, N, P, J, K, X, A2, m, n sont définis comme dans les revendications précédentes, $\{ \}^n$ désigne la structure en arborescence des chaînes de génération n dudit dendrimère, et a représente 0 ou 1.

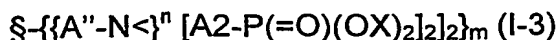
34. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 1 à 31, tels qu'ils sont représentés par la formule (I-2) suivante :



25 dans laquelle :

\S , A', B', C, N, P, X, A2, m, n sont définis comme précédemment et $\{ \}^n$ désigne la structure en arborescence des chaînes de génération n dudit dendrimère.

30 35. Dendrimères selon l'une quelconque des revendications 1 à 31, tels qu'ils sont représentés par la formule (I-3) suivante :



dans laquelle :

§, A'', N, P, X, A2, m, n sont définis comme dans les revendications précédentes et $\{ \}^n$ désigne la structure en arborescence des chaînes de génération n dudit dendrimère.

5

36. Procédé de préparation des dendrimères selon l'une quelconque des revendications précédentes, comprenant :

(i) la réaction du dendrimère correspondant présentant une fonction terminale -CHO, -CH=NR, -NH₂ ou -P(=G)Cl₂

10 avec un composé correspondant présentant une ou deux fonctionnalités -PO₃X₂ ;

(ii) suivie éventuellement, lorsque X représente H ou M, de l'étape consistant à transformer le dendrimère obtenu en (i) présentant une terminaison -PO₃Me₂ en le dendrimère correspondant présentant une terminaison

15 -A1<[A2-P(=O)(OH)₂]₂,

(iii) suivie éventuellement, lorsque X représente M, de l'étape consistant à transformer le dendrimère obtenu en (ii) présentant une terminaison -A1<[A2-P(=O)(OH)₂]₂ en le sel du dendrimère correspondant présentant une

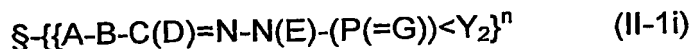
20 terminaison -A1<[A2-P(=O)(OM)₂]₂.

37. Procédé de préparation des dendrimères selon la revendication 36, tel que lorsque le dendrimère selon l'invention est représenté par la formule (I-1i)



25 dans laquelle §, A, B, C, D, E, G, N, P, J, K, A2, Alk, X, a, m, n, < sont définis comme précédemment,

l'étape (i) comprend la réaction sur le dendrimère correspondant de même génération n de formule

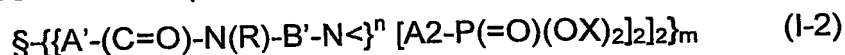


30 où Y représente -Cl ;

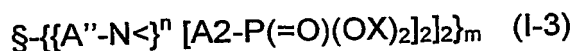
d'un composé de formule H-J-K-(Alk)_a-N<[A2-P(=O)(OX)₂]₂ (III)

38. Procédé selon la revendication 37, tel que la réaction est effectuée en solution dans un solvant polaire, aprotique, en présence d'une base organique ou inorganique, à température comprise entre -80°C et 100°C.

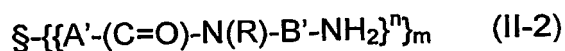
5 39. Procédé selon la revendication 36, tel que, lorsque le dendrimère selon l'invention est représenté par la formule (I-2) ou (I-3) :



ou



10 dans lesquelles \S , A' , A'' , B' , B'' , C , N , P , $A2$, X , m , n , $<$ sont définis comme précédemment, l'étape (i) comprend la réaction sur le dendrimère correspondant de même génération n de formule



ou

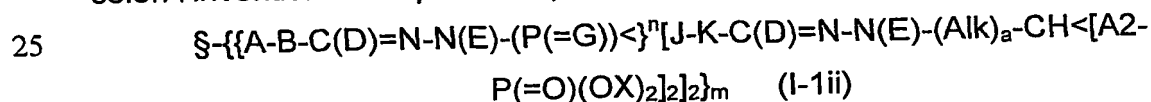


d'un composé de formule $H-P(=O)(OX)_2$ (IV),

en présence d'un composé de formule $H-A2-(C=O)H$ correspondant.

20 40. Procédé selon la revendication 39, telle que la réaction est effectuée à température comprise entre -5°C et la température de reflux du mélange.

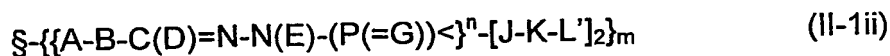
41. Procédé selon la revendication 36, tel que, lorsque le dendrimère selon l'invention est représenté par la formule (I-1ii)



dans laquelle :

\S , A , B , C , D , E , G , N , P , J , K , L , X , $A2$, m , n , a sont définis comme précédemment,

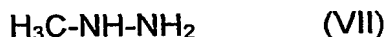
30 l'étape (i) comprend la réaction sur le dendrimère correspondant de formule



où L' représente un radical -CHO ;

d'un composé de formule $(\text{Alk}')_a\text{-CH-[A2-P(=O)(OX)}_2\text{]}$ (VI)

où Alk ' correspondant à Alk défini précédemment dans la formule (I-1ii) représente un radical Alkényle, et X est défini comme précédemment , en présence d'un composé de formule



42. Procédé selon la revendication 41, tel que la réaction est effectuée en milieu solvant aprotique, polaire, par ajout des composés (VI) et (VII) au dendrimère (II-1ii) à une température comprise entre -80°C et 100°C.

43. Procédé de préparation des dendrimères selon l'une quelconque des revendications 36 à 42, tel que l'étape (ii) est effectuée :

- par action d'halogénure de triméthylsilane,
- suivie de l'action de MeOH anhydre, ajouté au mélange réactionnel.

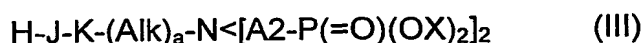
44. Procédé de préparation selon la revendication 43, tel que on opère dans un solvant organique aprotique, polaire, par ajout d'halogénure de triméthylsilane, en maintenant le mélange réactionnel à température comprise entre -80°C et 50°C.

45. Procédé de préparation des dendrimères selon l'une quelconque des revendications 36 à 44, tel que dans l'étape (iii), les sels des composés selon l'invention sont obtenus à partir des composés selon l'invention présentant un groupe terminal dans lequel X représente un atome d'hydrogène.

46. Procédé de préparation des dendrimères selon la revendication 45, tel que on opère en solution, dans un solvant convenable protique ou aprotique, polaire, en présence d'une base organique ou inorganique selon le sel désiré.

30

47. Composés de formule (III) :



dans laquelle

X représente un radical -Alkyle, -Aryle, H, ou M^+ , où M^+ est un cation ;

J représente un atome d'oxygène, soufre, ou un radical
5 -NR- ;

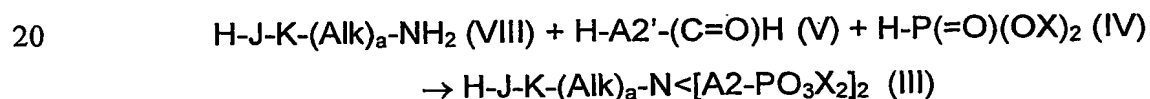
K représente un radical -Aryle-, -Hétéroaryle-, -Alkyle-, chacun pouvant être éventuellement substitué par un atome d'Halogène ou un radical -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -Alkyle, -Aryle, -Aralkyle ;

chacun des A2, identiques ou différents représentent indépendamment une
10 liaison simple ou une chaîne hydrocarbonée de 1 à 6 chaînons, linéaire ou ramifiée, chacun desdits chaînons pouvant éventuellement être choisi parmi un hétéroatome, de préférence l'azote, chaque chaînon pouvant être éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants choisi(s) parmi -Alkyle, -Hal, -NO₂, -NRR', -CN, -CF₃, -OH, -OAlkyle, -Aryle, -Aralkyle;

15 -Alk- représente un radical alkyle ;

a représente 0 ou 1.

48. Procédé de préparation d'un composé de formule (III) selon la revendication 47 comprenant l'étape suivante :



où, dans la formule (V), -A2'- est un radical correspondant à A2.

25 49. Procédé selon la revendication 48, tel que on opère par ajout des composés (VIII) et (IV), et du composé (V), à température comprise entre -5 et 25°C.

50. Utilisation d'un dendrimère selon l'une quelconque des revendications
30 1 à 35 pour traiter ou être au contact de surfaces.

51. Utilisation selon la revendication 50, telle que lesdites surfaces sont métalliques, à base de silice ou à base d'oxydes.

5 52. Utilisation selon la revendication 50 ou 51, pour laquelle ledit dendrimère est utilisé comme additif dans une composition destinée au contact ou au traitement de ladite surface.

10 53. Utilisation selon l'une quelconque des revendications 50 à 52 selon laquelle ledit dendrimère est utilisé comme agent anti-corrosion, agent de lubrification, agent antitartre ou à titre d'agent retardateur de feu.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/FR2004/002988

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 C08G83/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C08G

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
X	FR 2 734 268 A (CENTRE NAT RECH SCIENT) 22 November 1996 (1996-11-22) cited in the application figure 14	1-46
X	PREVOTE D: "Phosphate-, phosphite-, ylide-, and phosphonate-terminated dendrimers" JOURNAL OF ORGANIC CHEMISTRY, AMERICAN CHEMICAL SOCIETY. EASTON, US, vol. 62, no. 14, 11 July 1997 (1997-07-11), pages 4834-4841, XP002144559 ISSN: 0022-3263 cited in the application abstract	1-46

-/--



Further documents are listed in the continuation of box C



Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents:

A document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

E earlier document but published on or after the international filing date

L document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

O document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

P document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

X document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

Y document of particular relevance, the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

Z document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

14 April 2005

Date of mailing of the international search report

21/04/2005

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel (+31-70) 340-2040, Tx 31 651 epo nl,
Fax (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Müller, M

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/FR2004/002988

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
X	US 4 871 779 A (KILLAT GEORGE R ET AL) 3 October 1989 (1989-10-03) column 2, line 26 - line 29 column 6, line 45 - line 47 column 7, line 16 - line 44 -----	1-46
A	US 4 783 500 A (WEBSTER OWEN W) 8 November 1988 (1988-11-08) example 7 -----	1-53
A	WO 00/64975 A (BJOERNBERG HAAKAN ; PERSTORP AB (SE); PETTERSSON BO (SE)) 2 November 2000 (2000-11-02) page 3, line 20 - line 24 -----	1-53

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/FR2004/002988

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
FR 2734268	A	22-11-1996	FR 2734268 A1	22-11-1996
US 4871779	A	03-10-1989	NONE	
US 4783500	A	08-11-1988	US 4711942 A	08-12-1987
			AT 62698 T	15-05-1991
			AU 587568 B2	24-08-1989
			AU 3515284 A	16-05-1985
			CA 1232998 A1	16-02-1988
			DE 3484460 D1	23-05-1991
			DK 527884 A	08-05-1985
			EP 0145263 A1	19-06-1985
			ES 8607367 A1	01-11-1986
			ES 8706330 A1	01-09-1987
			ES 8706331 A1	01-09-1987
			HK 46891 A	21-06-1991
			JP 2000606 A	05-01-1990
			JP 2554369 B2	13-11-1996
			KR 9103839 B1	12-06-1991
			KR 9108316 B1	12-10-1991
			NO 844417 A ,B,	08-05-1985
			SG 46191 G	26-07-1991
			ZW 17584 A1	30-01-1985
WO 0064975	A	02-11-2000	SE 514075 C2	18-12-2000
			AU 4631800 A	10-11-2000
			WO 0064975 A1	02-11-2000
			SE 9901517 A	28-10-2000

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande internationale No

PCT/FR2004/002988

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE

CIB 7 C08G83/00

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)

CIB 7 C08G

Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ

C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie *	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no des revendications visées
X	FR 2 734 268 A (CENTRE NAT RECH SCIENT) 22 novembre 1996 (1996-11-22) cité dans la demande figure 14	1-46
X	PREVOTE D: "Phosphate-, phosphite-, ylide-, and phosphonate-terminated dendrimers" JOURNAL OF ORGANIC CHEMISTRY, AMERICAN CHEMICAL SOCIETY. EASTON, US, vol. 62, no. 14, 11 juillet 1997 (1997-07-11), pages 4834-4841, XP002144559 ISSN: 0022-3263 cité dans la demande abrégé	1-46



Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents



Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe

* Catégories spéciales de documents cités

- *A* document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent
- *E* document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date
- *L* document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)
- *O* document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens
- *P* document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée

- *T* document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention
- *X* document particulièrement pertinent, l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément
- *Y* document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier
- *Z* document qui fait partie de la même famille de brevets

Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée

14 avril 2005

Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale

21/04/2005

Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale

Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentilaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel (+31-70) 340-2040, Tx 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Fonctionnaire autorisé

Müller, M

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Internationale No

PCT/FR2004/002988

C.(suite) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no des revendications visées
X	US 4 871 779 A (KILLAT GEORGE R ET AL) 3 octobre 1989 (1989-10-03) colonne 2, ligne 26 - ligne 29 colonne 6, ligne 45 - ligne 47 colonne 7, ligne 16 - ligne 44 -----	1-46
A	US 4 783 500 A (WEBSTER OWEN W) 8 novembre 1988 (1988-11-08) exemple 7 -----	1-53
A	WO 00/64975 A (BJOERNBERG HAAKAN ; PERSTORP AB (SE); PETTERSSON BO (SE)) 2 novembre 2000 (2000-11-02) page 3, ligne 20 - ligne 24 -----	1-53

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demande Internationale No

PCT/FR2004/002988

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
FR 2734268	A	22-11-1996	FR 2734268 A1	22-11-1996
US 4871779	A	03-10-1989	AUCUN	
US 4783500	A	08-11-1988	US 4711942 A	08-12-1987
			AT 62698 T	15-05-1991
			AU 587568 B2	24-08-1989
			AU 3515284 A	16-05-1985
			CA 1232998 A1	16-02-1988
			DE 3484460 D1	23-05-1991
			DK 527884 A	08-05-1985
			EP 0145263 A1	19-06-1985
			ES 8607367 A1	01-11-1986
			ES 8706330 A1	01-09-1987
			ES 8706331 A1	01-09-1987
			HK 46891 A	21-06-1991
			JP 2000606 A	05-01-1990
			JP 2554369 B2	13-11-1996
			KR 9103839 B1	12-06-1991
			KR 9108316 B1	12-10-1991
			NO 844417 A , B,	08-05-1985
			SG 46191 G	26-07-1991
			ZW 17584 A1	30-01-1985
WO 0064975	A	02-11-2000	SE 514075 C2	18-12-2000
			AU 4631800 A	10-11-2000
			WO 0064975 A1	02-11-2000
			SE 9901517 A	28-10-2000